

Prix Méhiez 1890 (1)

1890

Journal

Méhiez

115

Prix Menier 1890 (1)

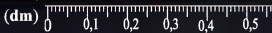
Mémoire

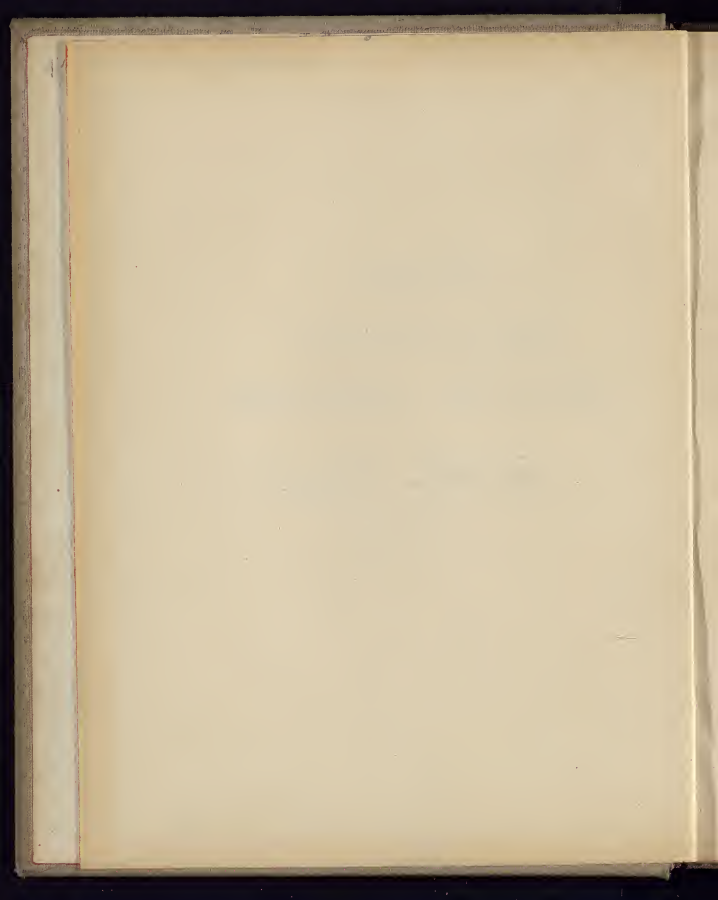
Présenté au Concours

pour le Prix Menier (1890)

par Gustave Durand

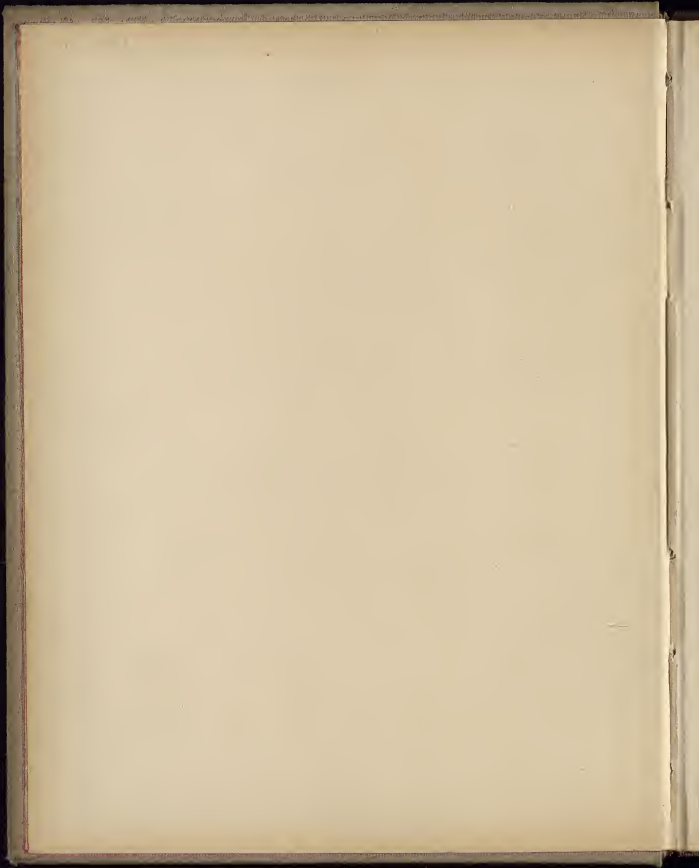
---







Prix Menier 1890 (1)



*École supérieure de Pharmacie de Paris.*

---

# ETUDE

*des Produits fournis à la Matière médicale*

Par les

## POLYGALEES

[POLYGALA & RATANHIA]

par

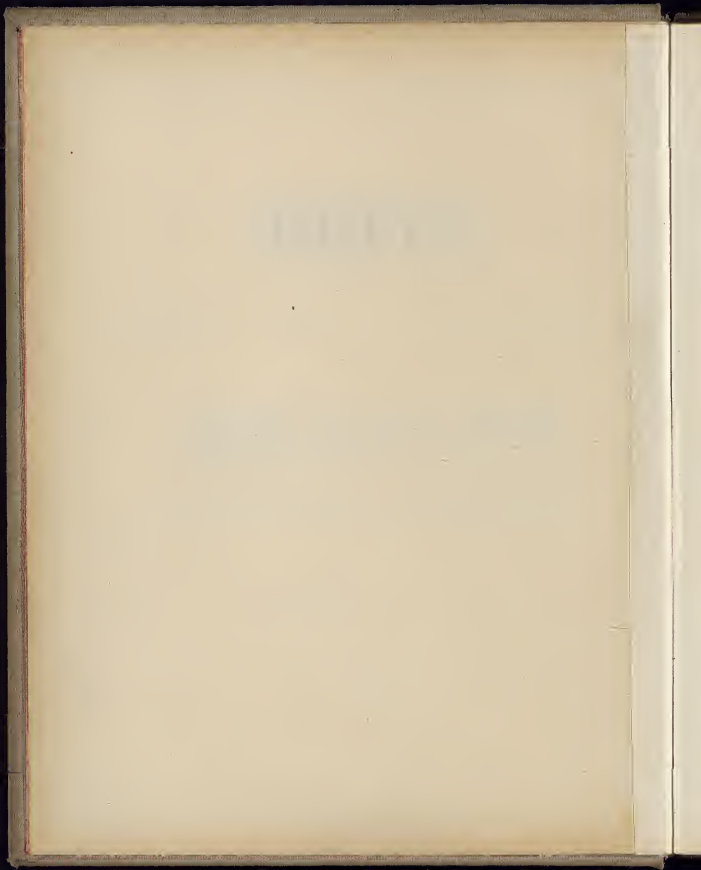
Gustave Achille Durand

*Bachelier es-sciences*

*Étudiant en Pharmacie. Première année.*

---

. 1890 .



## Introduction.

---

L'étude des *Polygalées* a déjà été l'objet de patientes recherches qui ont principalement porté sur deux des plantes de cette famille : le *Polygala* & le *Ratanhia* -

Il n'est pas entre sans doute sans l'esprit des juges de concours de demander un travail absolument original et nouveau sur cette matière ; c'eût été chose difficile sinon impossible à des candidats aux débuts de leurs études et par suite peu habitués, à ce genre de travaux -

Mais avons nous, qu'au lieu de recherches mal dirigées dans le but de découvrir quelque chose de nouveau, ils réclamaient surtout une synthèse des travaux anciens ou récents, français ou étrangers parus sur ce sujet -

Certes, on a beaucoup écrit sur les deux plantes, la matière médicale fourmille de détails intéressants -

L'étude botanique, chimique et  
pharmacologique a été faite d'une façon  
presque complète :

(voir à la fin de l'introduction)  
En France par M<sup>rs</sup> :  
 Linneé (1), de Jussieu (2), de Planchon (3),  
 Planchon & Guibout (4), Causet (5),  
 Quevenne (6), Baillon (7), H. B. G. (8),  
 Sallesfrange (9), Soubeiran (10), Dubouche (11),  
 Patrouillard (12), Paulsen (13) etc etc.  
 Angl. & Alle. : Hamburg & Flückiger (14), Tennent (15),  
 (26) triana 28 etc.

Allemagne { Berg (16) Reuter (17) Lefort (18)  
 Gehe (19), Kramer (20) Hecht et Schlegel  
 - hauffen 27 etc.

Amérique { Chaman, Aca Gray, Wolfing (21)  
 Lindley, Martius, Griseb. etc.

Espagne : Ruiz (22) etc.

Russie : Volkhnagel et Rombach (23) etc.

et divers autres botanistes cités dans le cours de l'ouvrage  
pour ne citer que les principaux auteurs  
qui ont étudié un peu longuement les  
plantes -

Plus récemment une étude  
faite en Allemagne et que nous

avons eu l'honneur de traduire nous a fourni  
sur le polygala des renseignements utiles  
et des détails intéressants par leur nouveauté  
(Reuter 1889) Archiv. Ser. Pharmacie } -

Enfin M. M<sup>rs</sup> Heckel & Schlagdenhauffen ont  
fermement dans le journal de pharmacie  
et de chimie fait connaître en détail une  
variété nouvelle de Polygala butyracea:  
le Malabarica.

Afin de faciliter notre tâche au milieu de  
tant de travaux, nous avons divisé notre travail  
en 5 parties pour chaque plante à étudier:  
partie botanique - matière médicale, partie  
chimique - p. pharmaceutique et p. thérapeutique.  
De sorte que toute notre étude peut se trouver  
renfermée dans le tableau synoptique  
suivant :

|            |                                   |                      |                           |
|------------|-----------------------------------|----------------------|---------------------------|
| Polygalées | Polygala.<br><br><br><br>Ratanhia | A. Partie Botanique. | Origines                  |
|            |                                   |                      | Histoire                  |
|            |                                   | B. Matière Médicale. | Sortes commerciales       |
|            |                                   | C. Partie Chimique.  | Examen microscopique      |
|            |                                   | D. Pharmaceutique    | Salutifères               |
|            |                                   | E. Thérapeutique     | Composition               |
|            |                                   |                      | Analyses                  |
|            |                                   |                      | Usages                    |
|            |                                   |                      | Préparations              |
|            |                                   |                      | Emploi, action physiolog. |
|            |                                   |                      | Modes d'administration    |

- (1) Amoenitates academicae 11. 126
- (2) Histoire Naturelle
- (3) id.
- (4) Histoire des drogues simples
- (5) Matière médicale
- (6) Thèse sur le polygala (1804) Quevenne.
- (7) Botanique
- 8 id.
- (9) Thèse sur falsifications.
- 10 Traité de pharmacie
- (11) Répertoire des plantes usuelles
- (12) Travail original sans Journal de pharmacie.
- (13) Histoire Naturelle
- (14) Histoire des drogues d'origine végétale
- (15) Lettre adressée au Dr Mead de Londres
- (16) Bot. Zeit. 16 nov. 1866.
- (17) ~~Archiv~~ des pharmaciens 1889 et de chimie (Archiv. der Pharm.)
- (18) Discours prononcé sur le Krameria (Arch. der Pharm.)
- (19) Arch. der pharmaciens 1860
- (20) annales des sc. médicales t. XVII - 1862
- (21) Flore des Antilles (Ratanon)
- (22) annales des sciences médicales.
- (23) Eléments de matière médicale et de thérapeutique
- (24) Thèse sur le genre Krameria - Cotton
- 25 Journal de pharmacie et de chimie 1890
- (26) DBarmary. Journ. t. VI mars 1865
- 27 Journal de pharmacie et de chimie 1890
- 28 Annals des Sciences Naturelles.



# I

## Etude sur les Polygala

### A. Partie botanique } Origine Histoire

Les polygalae ou Lactiers ont donné leur nom à la famille des Polygalées et à une série de cette famille, celles des Polygalées. Ce petit groupe très-naturel, mais d'affinités douteuses, compris d'abord dans les pediculaires de de Jussieu, puis comparé aux Papillonacées dont il diffère beaucoup, et présente plus de rapports avec les Rosacées, les Violariées et les Fumariacées.

D'après Van Tieghem, les polygalées comprennent 14 genres avec environ 400 espèces dont 200 fr. le seul genre Polygala, répandues

sans toutes les régions tempérées et  
chaudes du globe

Les genres principaux sont les suivants :

Polygala, Muraltia, Cornesperma, Securidara  
Monnina et Xanthophyllum et Xanthoxylum

Ce sont des herbes ou sous arbrisseaux

quelquefois volubiles ou arbrisseaux <sup>serres</sup> quelquefois

grimpants à feuilles épaisses, simples  
entières, sans stipules - Les fleurs

complètes, irrégulières, solitaires ou  
disposées soit en épi, soit en grappes  
rarement en pannicule, axillaires ou  
terminales, présentent un calice ordinairement

à 5 sépales, dont 3 extérieurs petits et  
égaux et 2 intérieurs latéraux beaucoup  
plus grands et pétaloïdes, mais persistants

La corolle est à 3 ou 5 pétales insérés  
sur le réceptacle, alternes avec les  
folioles du calice, soudés par la base  
avec le tube des étamines ; 2 pétales  
postérieurs sont rapprochés et supportent



Figure 1. Rameau florifère

à l'étendard des Papilionacées.

Le pétale oppose au l'intérieur en forme de corne est plus grand, concave unilobé et pourvu d'appendices au sommet ou trilobé et nu; il renferme les organes sexuels. Les 2 pétales latéraux sont très petits, squamiformes ou tout à fait nuls (genre *Polygala*).

Les étamines sont au nombre de 8 rangées en 2 groupes égaux et portées sur un tube fusé, formé par la soudure des filets (Figure 2) - Chaque partie du tube porte donc 4 anthères lesquelles sont étroites, uniloculaires et s'ouvrant par un pore terminal ou par une petite fente courte - L'ovaire est libre, comprimé, biloculaire; le style est terminal, simple, courbé, terminé par un stigmate creux, irrégulier - Le fruit est une capsule comprimée biloculaire, s'ouvrant par la marge des



Figure 2. Androecium.

Ses loges (souvent uniloculaire par avortement) contenant dans chaque loge une semence pendante, souvent accompagnée d'une sorte d'arille ou de coroncule; l'entosperme charnu est peu développé en lui-même. L'embryon homotrope, droit, axile, est de la longueur de l'entosperme.

Le genre *Polygala* qui est le plus nombreux et le plus important de cette petite famille, renferme des espèces très nombreuses mais sans cette étude, je m'occuperai uniquement de lui, laissant de côté les genres que j'ai déjà cités et qui ne sont pas employés en matière médicale. Les *Polygala* sont des plantes à suc lacteux très actives, abandonnées aujourd'hui comme la plupart des médicaments; mais en leur action emético-cathartique, diurétique et fortement stimulante devrait fournir un remède utile dans plusieurs

maladies graves dont on sait fort bien suivre  
et constater le progrès sans tenter  
souvent beaucoup d'efforts p. les amener

Les *Polygala* sont employés  
frais on a l'état sec : on recueille  
la plante entière avec sa racine au  
moment de la floraison.

Les principales espèces que l'on  
distingue dans cette famille sont :

- I Le *Polygala* de Virginie
- II ~ *P. amara*
- III ~ *P. vulgaris*
- IV ~ *P. butyracea*, E. Heckel.

Je passerai d'abord en revue les  
espèces les moins employées p. mentionner  
plus longuement sur le *Polygala*  
de Virginie le plus important et  
sur un *Polygala* appelé *butyracea*  
qui a fourni le Maloukang ou  
Ankalaki de la côte occidentale

d'Afrique et qui a été étudiée ces  
temps derniers par M<sup>rs</sup> Heckel et  
Schlagdenhauffen -

Polygala amara (P. austriaca)

Ce polygala voit dans une grande partie  
de l'Europe; ses propriétés paraissent  
analogues à celles du polygala tenebra  
que j'étudierai plus loin, mais beaucoup  
moins énergiques - Il se distingue par  
ses feuilles inférieures en rosette, larges  
obovales, les supérieures plus étroites  
oblongues; ses fleurs très petites, blanches  
ou bleuâtres; son calice à ailes étroites  
à peu près de même longueur que le  
fruit, munis de 3 nervures dont la  
moyenne reste simple; sa corolle  
profondément laciniée au sommet;  
sa capsule très-petite; ses graines  
surmontées d'un arille à trois lobes  
à peu près égaux -

Le polygala amara est un

plante de très petite taille ; sa souche  
est peu volumineuse et ses rameaux  
aériens ne dépassent pas dix à vingt  
centimètres de haut ; ils sont étalés  
ascendants ou dressés. Elle fleurit, dans  
les environs de Paris de mai à juin ;  
on la recolt d'ordinaire pendant l'hiver  
ou au printemps.

On emploie la plante entière dont toutes  
les parties, mais surtout les racines fournissent  
une amertume très prononcée. Elle  
possède les mêmes principes chimiques  
importants que je décrirai dans le  
*Polygala siniga* ou de Virginie. On  
emploie généralement la plante entière  
en décoction. Le *Polygala amara*  
agit comme tonique et amer.  
*Polygala vulgaris*. Elle a  
souvent servi à la place du précédent,  
fournit une amertume beaucoup moins

moins grande et doit être rejetée sans  
la pratique -

Il se distingue sur *polygala amara* par  
ses feuilles inférieures épaisses, oblongues,  
lancéolées, plus courtes, fortinaires,  
que les supérieures qui sont lancéolées  
linéaires; ses fleurs blanches ou roses,  
rarement blanches; son calice à ailes  
plus longues que la capsule, ovales,  
munies de trois nervures dont la  
moyenne se ramifie et s'anastomose  
avec les 2 latérales, tandis qu'elle reste  
simple dans le *polygala amara*; ses  
graines à corneuse divisée en trois lobes  
inégaux, le médian en forme de carquois  
et les latéraux plus ou moins aigus -

Le *polygala vulgaris* atteint, dans certains  
ses parties des dimensions plus considérables  
que le *polygala amara* - Ses rameaux  
aériens ont de 15 à 30 centimètres  
ils sont étalés ascendants ou dressés.



Les racines ont de deux à trois centim.  
de long et quelques millimètres  
seulement de diamètre. La plante se  
vend, comme la précédente, entière  
et sèche - Sa saveur est peu amère,  
elle est d'abord un peu aromatique  
puis âcre. Dans les environs de Paris  
elle fleurit de mai en juillet plus  
tard d'ordinaire que le *polygala amara*;  
elle est beaucoup plus fréquente que  
ce dernier et croît sur les pelouses, dans  
les bois au milieu des bruyères dans les  
prairies

*Polygala butyracea* (Maloukang<sup>2</sup>)

Origine  
&  
Description Botanique  
*maloukang*  
Entre les plantes les plus remarquables  
dont le vieux royaume africain est si prodigal,  
il n'en est guère de plus intéressant et  
de plus méconnue que celle fournie  
par le *Polygala butyracea*: le  
Maloukang ou Ankakaki

Grâce aux travaux de Messieurs  
Heckel et Schlagdenhauffen qui nous  
ont été fournis en 1889 nous  
avons pu avoir des connaissances sur  
ce végétal et sur le produit remarquable  
qu'il donne par ses graines.

Sous forme d'un grand arbrisseau  
à aspect de genêt d'Espagne, le Maloutang  
appartient à la famille des Polygalies,  
qui jusqu'ici, n'a fourni parmi ses  
nombreux représentants répandus sur tous  
les points du globe, que des plantes à  
graines farineuses.

Voici la description de la plante  
qui ont pu donner M<sup>rs</sup> Heckel & Schl.  
Arbuste de 2<sup>m</sup> à 2<sup>m</sup>.50 de haut, à  
aspect foncé; les rameaux grêles et  
tremés sont cylindriques et ne portent  
pas, à l'état frais, de traces de stries.  
La tige et les feuilles sont très largement  
velutées. (Figure 3)

a - Tige

Fig.



Figure 3. Rameau florifère.

La tige présente, comme les rameaux, une consistance si faible réalisée par une abondante moelle qui en forme presque la totalité, que Hebel a cru devoir en donner la structure anatomique très caractéristique. Une coupe transversale nous présente la succession des couches suivantes :

- I. un épiderme formé par deux zones de cellules superficielles et sans contenu ;
- II. une rangée unique de cellules très allongées radialement et remplies de chlorophylle constituant le parenchyme vert ;
- III. un parenchyme cortical est formé de cellules allongées et quadrilatères : cette zone est interrompue par des cellules scléreuses disposées en série continue mais formant une ligne sinueuse ; c'est un tissu mécanique d'origine leuciforme qui, par ses sinuosités, forme les

stries accusées que l'on remarque  
sur les rameaux recs de ce végétal ;  
IV un liber mou assez peu abondant ;  
V un bois peu accusé ;  
VI une moelle abondante à éléments  
fins -

B. Feuilles.

Les feuilles éparées et assez  
distantes les unes des autres, sont en  
disposition  $\frac{3}{4}$  ; étroites et aiguës, mais  
non pas linéaires ; elles mesurent de  
6 à 12 centimètres de long sur tantim.  
de large. La plante entière est très  
rameuse - A l'aiselle des feuilles  
supérieures naissent des inflorescences  
qui avortent le plus souvent pour  
ne laisser subsister, à l'époque de la  
floraison, que des inflorescences terminales.  
Ces feuilles sont dépourvues de  
pétiole -

C. Fleurs

Les inflorescences terminales sont longues  
dressées, racémiformes et à fleurs

très rapprochées les unes des autres,  
se touchant presque, mesurant  
18 centimètres de long. (32 petites  
inflorescences, 56 membres des grandes  
terminent ces petits rameaux de 5 à 6  
centimètres) - Les fleurs, jaunâtres,  
sont glabres et placées au sommet  
de pédoncules très courts (0<sup>m</sup>.002) et  
grêles, n'égayant pas la longueur  
du grand sepale -

Chaque fleur est portée par trois bractées  
dont une antérieure plus grande, formée  
de poils, terminée en pointe, et deux  
latérales plus petites et à bords moins  
velus; aucune de ces bractées n'est  
articulée à sa base: elles sont persistantes.  
Le calice est formé de cinq sépales  
versatiles, dont deux antérieurs  
connés, entiers, à nombreuses nervures  
versatiles; le sépale postérieur concave

et plus développée que les précédentes, se terminant en pointe; il est pourvu aussi de nombreuses nervures vertes longitudinales. Les sépales latéraux (ailes) sont jaunes, transparents, présentent trois nervures principales qui vont de la base au sommet incolores, ovales, symétriques, onguiculées courtement et subitement à la base, persistant, mesurant 1 centimètre de long sur 5 millimètres de large.

La corolle, jaunâtre est formée de trois pétales; la carène est fortement frangée sur les bords et la partie frangée est recourbée en arrière. Les pétales latéraux manquent et sont représentés par un bourrelet filiforme; mais les pétales postérieurs sont allongés, étroits et ont leur partie antérieure qui se termine en une pointe mousse recourbée en arrière et formant ainsi une gibbosité médiane. Les deux pétales, fortement plicés à l'intérieur et sur leurs bords, diminuent

sur l'axe milieu du dos de la fleur. Cette disposition est très particulière - L'androcée est normal, sans caractères spéciaux; les huit étamines monadelphes sont libres superficiellement. Ovaire à deux loges; style recourbé à angle droit et présentant un stigmate taillé en biseau (Figures 4)



Figures 4.

d. Fruit. —

Le fruit est une capsule elliptique, quadriloculaire, un peu plus longue que large, dépourvue d'ailes, glabre et de dimensions toujours un peu inférieures à celles des ailes qui l'enveloppent. La graine, partie la plus importante de la plante (elle fournit la matière grasse), mérite une description spéciale: de forme ovoïde, aplatie légèrement de manière à former deux faces bombées, elle est recouverte d'un épisperme dur, brillant, coriace, noirâtre ou couleur framboise, et mesure 5 millimètres de long sur 3 de large. L'épisperme se termine supérieurement par un bec recourbé, dont la pointe s'insère au placenta

e. Graine



Figures. 5.

ce bec porte sur sa partie convexe une  
bouffe de poils fins, longs et unicellulaires  
qui se retrouvent groupés à l'autre pôle de  
la graine, mais plus courts et plus écartés  
sur une plus grande surface. Le poids de ces  
grains est en moyenne de 0,013. Au-dessous  
de l'épisperme qui est d'un noir plus foncé  
à la face interne, on trouve un endosperme  
peu épais, oblique, recouvrant de toute  
partie l'embryon dont les cotylédons sont  
très volumineux en égard aux proportions de  
l'ensemble de la graine, et dont la radicule  
courte est tournée vers le hile (Fig. 5)

Si l'on pratique une coupe à travers  
cette graine, de manière à n'en intéresser  
que la demi-épaisseur, l'autre moitié  
étant semblable à la première, on trouve  
que l'épisperme est formé de deux couches  
inégalement épaisses : 1. une zone de  
cellules parenchymateuses jaunes brun  
sans contenu, à parois épaisses, renforcées





— Figure 6 —  
Coupe pratiquée à  
travers la graine —

De cellules primitives peu nombreuses, elle est constituée par trois séries Horizontales de cellules ; 1<sup>re</sup> De cellules en laminae très longue, orientées verticalement et dont les parois cellulaires, fortement colorées en brun, se sont tellement accrues que la cellule s'en est remplie sans qu'il reste trace apparente d'une chambre. Au-dessus de l'épi-perme vient l'amande oléagineuse formée de cellules à parois minces, nombreuses, disposées en strates Horizontales, petites et remplies en entier de corpuscules gras, solides, sphériques et sans trace d'alcurene —

Ces corps gras se colorent, comme les parois cellulaires très facilement par le violet d'aniline. Enfin, au-dessus, vient un des deux cotylédons de l'embryon dont les dimensions sont considérables. L'épaisseur de la coupe de cet organe se passe de beaucoup celle de l'endosperme. Les cellules à parois très-minces sont bordées par un

épiderme sont les éléments cellulaires  
sont, comme les cellules de l'entosperm  
remplies de corpuscules grossièrement  
leur masse est interrompue par des  
cellules sans contenu, à coupe  
quadrilatère, qui sont les premiers  
éléments des faisceaux; le contenu  
graisseux a eu les mêmes caractères  
que dans l'entosperm.

Cette plante fleurit en avril-mai  
dans l'hémisphère nord (région tropicale)  
Ainsi décrit, ce végétal se trouve à  
côté de *Polygala rarifolia* de  
Candolle, ou *P. tenuifolia* de  
Link; ou *P. stenopetala* de Klotzsch  
et ou *P. multiflora* de Loeret,  
deux espèces signalées par Olivier comme  
appartenant, ainsi que la nôtre,  
à la région de Sierra-Leone - Mais le  
*Polygala butyracea* diffère du *P.*  
*rarifolia* par les caractères suivants

Sont l'importance ne saurait être méconnue

I: par la forme et les dimensions des  
feuilles plus grandes dans le *Maloukang*  
II: par la persistance des bractées florales;  
III par la manière d'être des pétales  
postérieurs qui; dans le *P. rariofolia* sont  
amples, ovales, ronds, rétrécis en dessous  
et dans le *P. butyracea* sont étroits  
allongés, déformés et à sommet recourbé  
en arrière; enfin, par les dimensions et  
la manière d'être de la capsule.

En ce qui concerne *P. multiflora*,  
ces différences sont aussi essentielles  
et aussi nombreuses, il suffit de  
*Maloukang*: I: par la disposition  
des poils en rangée sur la tige; 2° par  
ses feuilles linéaires courtes et étroites  
3° par ses pétales latéraux largement  
elliptiques; 6° par une carène moy-  
ciliée (Poiret); enfin par l'état vil-  
leux de la capsule - Signon dit M. Heudel

si ces deux espèces ont les grains oléagineux  
comme *P. butyracea*, ce serait un point  
important à relever, car ce caractère aurait  
se joindre aux précédents pour mieux délimiter  
les parties à laquelle appartiennent ces  
végétaux - Heekel et Fr. Schlagdenhauffen  
se seraient donc autorisés à donner à cette  
plante le nom de *P. butyracea* afin de  
marquer, dans la dénomination spécifique  
la singularité que présente sa grain de  
donner une substance grosse analogue au  
beurre animal.

Les échantillons sur lesquels leur examen  
a porté avaient deux provenances toutes  
différentes, bien qu'ils leur soient parvenus  
les uns et les autres de la côte occidentale  
d'Afrique; ils les devaient à la  
bienveillance de M<sup>r</sup> Bohn, Directeur de  
la Société française du Sénégal et de  
la côte occidentale d'Afrique.

Certains étaient des spécimens cultivés

Sans la rivière de Sierra Leone, les autres  
étaient des plantes sauvages provenant du pays  
de Timné et du Koranko.

La plante aussi bien que la graine, et même le  
corps gras qui en est extrait, portent, dans  
ces deux pays situés au-dessous du Fouta-  
djallon, dans le haut Niger, par 15° de longitude  
Est, et 92 de latitude Nord, les noms de  
Maloukang et d'ankalaki. Les indigènes de  
ces pays font un grand cas des graines de ce  
végétal qui leur fournissent un corps  
gras fort agréable pour l'assaisonnement  
de leurs aliments. Ils font ces graines  
et les mêlent à celles du mil, du maïs  
et du riz, qui forment leur principale  
nourriture — La dénomination de  
Maloukang est propre au dialecte Timné  
(Côte), tandis que la seconde, Ankalaki,  
est usitée par les peuples de l'intérieur  
dans le Koranko, pays voisin des sources  
du Niger.

Il semble donc que l'aire d'extension géographique  
du végétal qui nous occupe est considérable  
dans la Guinée supérieure et s'étend  
notablement au-dessous de Sierra-Leone.  
Quant à la Guinée inférieure, on n'a  
aucun renseignement sur l'existence  
du *P. butyracea* dans cette contrée.

## <sup>B</sup> Partie chimique.

Dans cette partie  
après avoir donné les propriétés  
chimiques du beurre et ses graines, je  
donnerai successivement leur  
composition toujours d'après l'étude  
de M<sup>rs</sup> Heckel et Schlagdenhauffen.

Beurre - Le beurre de maloubaux  
de saveur très agréable et ayant le goût  
de noisette, se présente sous la forme  
d'une masse butyreuse jaunâtre -  
Aux environs de 28° à 30° il s'empâte  
et commence à fondre à 35°; mais  
la fusion n'est complète qu'à 52°.  
Après refroidissement, le produit

reste limpide pendant longtemps et ne présente ses premiers points de solidification qu'à  $33^{\circ}$ . Il reprend ensuite lentement sa consistance primitive.

On se rend plus facilement compte de modifications qu'il éprouve sous l'influence de la chaleur en lui enlevant d'abord par la presse le corps gras liquide qui entre dans sa composition. La densité prise entre  $35^{\circ}$  et  $38^{\circ}$  est de 0,904. Filtré à chaud, il laisse sur le filtre un résidu brunâtre qui, après incinération, fournit des cendres acides. Les sels fixes renferment un peu de sulfate de soude et de chaux et surtout de la silice et du phosphate de chaux.

Mis en contact avec de l'acide sulfurique concentré, ce corps gras se colore d'abord en fauve orange et brunit plus tard. L'acide nitrique à froid ne le colore pas. Les oxydants en présence de l'acide sulfurique, ne donnent pas de colorations particulières. La potasse

et la soude caustique le saponifient aisément. Il suffit de chauffer le mélange dans ses proportions convenables pendant un  $\frac{1}{4}$  d'heure au bain-marie. On obtient un savon entièrement soluble dans l'eau. Toutefois, la solution ne conserve sa limpidité qu'à la condition d'être très étendue, sinon elle devient opaline et prend une consistance pâteuse. Le savon se dissout beaucoup mieux dans l'alcool = c'est pr. cette raison que la saponification du corps gras se fait mieux avec des solutions alcooliques alcalines -

Le savon sodique ou potassique, en dissolution dans l'eau tiède, traité par HCl, fournit des acides gras qui prennent la forme de couche huileuse et qui solidifient après refroidissement. La liqueur acide est décantée, filtrée puis saturée par son carbonate de soude, concentrée et évaporée à siccité. Le résidu salin, réduit en poudre, est traité par de l'acide



sulfurique diluée, sans une cornue, afin de  
rechercher sans les produits de la distillation la  
présence d'acide gras volatils.

On reconnaît aisément dans le récipient  
l'acide acétique en assez grande quantité ainsi  
qu'un peu d'acide formique, mais ni acide  
butyrique ni valériannique - L'absence de ces  
deux derniers corps était facile à prévoir  
puisque la matière première sur laquelle  
ces chimistes ont opéré ne présentait pas  
la moindre trace de ramidité.

Pour examiner si la matière grasse  
renferme des substances autres que des cétènes  
de la glycérine, Heckel et son collègue saponi-  
fient 50 grammes avec 10 grammes de soude  
caustique en solution alcoolique et font  
passer un courant d'acide carbonique dans  
la liqueur, afin de transformer l'exces de  
soude caustique en carbonate. Ils s'occupent  
le soir complètement au bain-marie, le

restaient en poudre, y ajoutèrent du  
sable fin et épuisaient par la ther de  
pétrole - En évaporant le dissolvant, ils  
obtinrent au fond de la capsule un  
résidu d'apparence cireuse - A nouveau  
repris par le chloroforme, ne donna pas  
de coloration rouge au contact de  
l'acide sulfurique concentré; de plus,  
en ajoutant à la solution chloroformique  
une trace de chlorure ferrique et puis  
de l'acide sulfurique concentré, il ne  
se produit pas de coloration violette.  
Ces deux réactions indiquent donc que  
le corps gras ne renferme pas de cholestérine.

Une autre expérience, consacrée à  
la recherche de la lécithine, a fourni  
également un résultat négatif; elle  
consiste à décomposer le corps gras, à une  
température élevée, au contact du nitrate  
de potasse en fusion et à examiner si  
le produit de l'oxydation renferme ou non

de l'acide phosphorique. La matière foue  
reprise par l'eau, saturée par l'acide  
azotique ne donnant pas de trace de précipité  
jaune avec le réactif molybdéne, on en  
conclut à l'absence d'acide phosphorique dans  
la liqueur et partant à celle de la liérine  
dans le beurre -

La nature des acides gras a été déterminée  
après formation d'un savon plombique et  
traitement de ce dernier par l'éther - La  
partie soluble dans l'éther est constituée  
par de l'oléate de plomb. Le savon insoluble  
est du stéarate, du palmitate ou un autre  
sel de plomb.

Sur 10 grammes de beurre employé, nous  
obtenons 5, gr. 30 d'oléate de plomb. Le poids  
correspondant à ce poids est de 3 gr. 19, ce  
qui donne par conséquent 31 gr. 5 pr. 100.  
Pour constater la nature des glycérides  
qui l'accompagnent, nous nous reportons  
à l'examen des acides gras obtenus par la

Se composition du savon au moyen de  
 l'acide Phosphorique - Exprimerant ce  
 gâteau entre des doubles de papier,  
 s'aborda la main, puis à la presse afin  
 de limiter la totalité de l'acide. Or, ces  
 chimistes traitèrent le produit  
 final à l'alcool bouillant à plusieurs  
 reprises et soumettent à des cristallisations  
 répétées - Au bout de sept à huit  
 opérations on obtient un composé très  
 nettement cristallin sous forme d'aiguilles  
 fines, groupées autour du point central.  
 La solution alcoolique est fortement  
 acide - Le point de fusion du composé  
 cristallin est de  $62^{\circ}$ , ce qui fait penser  
 qu'il est formé d'acide palmitique -  
 L'analyse élémentaire vient corroborer  
 ces présomptions, car elle fournit les  
 résultats suivants :

|                  |        |       |       |              |
|------------------|--------|-------|-------|--------------|
| Matière employée | 0,2895 | } Son | C - % | 75,13        |
| CO <sub>2</sub>  | 0,7976 |       | H     | 12,62        |
| H <sub>2</sub> O | 0,5302 |       | O     | 12,20        |
|                  |        |       |       | <hr/> 100,00 |

Ces nombres sont à peu près identiques à ceux qui donnent l'acide palmitique, car en calculant pour  $C^{16}H^{32}O^2$ , on obtient:

|   |   |       |        |
|---|---|-------|--------|
| C | % | ----- | 75,0   |
| H |   | ----- | 12,5   |
| O |   | ----- | 12,5   |
|   |   |       | <hr/>  |
|   |   |       | 100,00 |

Il suit de là que le beurre renferme en outre une certaine quantité de palmitine qui fournit par la saponification, de l'acide palmitique. Les solutions alcooliques sous lesquelles s'est déposée cet acide, soumises à la distillation pour retirer l'alcool, puis concentrées au bain-marie, finissent par laisser déposer de nouveaux cristaux dont le point de fusion est bien inférieur à  $52^{\circ}$ . Le magma cristallin, exprimé entre des doubles de papier buvard, repris par l'alcool et soumis de nouveau à la cristallisation fournit, après concentration et refroidissement, des écailles brillantes fusibles à  $51^{\circ}$ .  
Leur composition repose à :

$$\begin{array}{r}
 C \text{ ----- } 73,49 \\
 H \text{ ----- } 12,19 \\
 O \text{ ----- } 14,40 \\
 \hline
 100,00
 \end{array}$$

Quand on calcule pour  $C^{16}H^{28}O^2$ , formule de l'acide myristique, on trouve que les nombres sont sensiblement les mêmes :

$$\begin{array}{r}
 C \text{ ----- } 73,68 \\
 H \text{ ----- } 12,28 \\
 O \text{ ----- } 14,04 \\
 \hline
 100,00
 \end{array}$$

Ce plus, comme le point de fusion du camphre est intermédiaire entre ceux que les chimistes assignent à l'acide myristique Hedel et son collègue ont pu avoir affirmé qu'il existe dans le corps gras brut de la myristine. Tout le produit de la saponification de l'acide myristique se trouve dans le liquide alcoolique au sein duquel s'est déposée la

totalité de l'acide palmitique, comme  
il vient d'être dit plus haut - En calculant  
la proportion de myristine d'après la quantité  
d'acide myristique trouvée, on arrive à  
9 p. 100 - Pour essayer de fixer la composition  
du beurre, ces deux chimistes subvirent  
tout d'abord l'oléine à l'aide de la presse.  
Ils traitèrent le reste par l'alcool au bain-marie.  
La matière grasse entra en fusion et cotta  
à l'alcool un liquide fortement acide - Ils  
continuerent à épuiser ainsi par ce véhicule  
jusqu'à ce que les solutions alcooliques ne  
rougissent plus le papier tournesol - Les liquides  
furent alors distillés, puis réduits à un petit  
volume dans une capsule et abandonnés au  
repos. Il se forme un dépôt cristallin que,  
après plusieurs cristallisations successives, se  
caractérise aisément par son point de fusion  
62° et ses propriétés - Cet acide libre est

constituée par de l'acide palmitique -  
En cherchant à épurer davantage par  
l'alcool bouillant de manière à employer  
2 litres d'alcool pour 10 grammes de corps  
gras, et en filtrant après Brague opération  
faite avec 100<sup>cc</sup> de véhicule, on trouve qu'il  
reste sur filtre 5 Gr. 8 d'une matière blanche  
solide; que dans la liqueur alcoolique il  
se dépose 2 grammes de flocons d'un blanc  
de neige et qu'il reste à l'état insoluble 1.5  
d'une huile jaune, qui se concrète après  
refroidissement - Mais ces trois produits ne  
constituent, à vrai dire, qu'un seul composé  
très peu soluble, comme on le voit, dans  
l'alcool bouillant - Leur point de fusion  
commence à 38° et se termine peu à peu jusqu'à  
51° C'est un mélange de myristine et de palmitine  
On voit, d'une part, que la proportion  
d'acide palmitique libre dans le beurre  
était de 4 p. 100; d'autre part, que celle  
de la myristine était de 9 p. 100; par  
conséquent, celle de la palmitine sera



100 - (7+9), c'est-à-dire de 84 p %. on  
 verra plus loin, en nous occupant de  
 l'analyse de la graine, qu'il ne s'agit pas  
 ici de palmatine normale - Si maintenant  
 on rapporte ces nombres à 68,5, représentant  
 le poids du corps gras brut de la rose d'Inde  
 nous trouvons que le beurre de Maloukang  
 contient :

|                        |       |         |
|------------------------|-------|---------|
| Oleine                 | ----- | 31,5    |
| Acide palmitique libre | ----- | 4,795   |
| palmitine              | ----- | 57,540  |
| myristine              | ----- | 6,165   |
|                        |       | <hr/>   |
|                        |       | 100,000 |

Il n'est pas tenu compte ici de la faible  
 quantité d'acide acétique et formique, dont  
 il a été question en commençant.

### Graines. 1. Traitement à l'éther de pétrole.

M. Heckel et Schlegel-Pauflont traitent  
 100 gr de graines pulvérisées par 50 litres de  
 pétrole dans un appareil à extraction continue  
 pendant quatre heures. Au bout de ce temps

Composition  
 du  
 Beurre de Maloukang

ils arrêtaient l'évaporation et distillaient  
le liquide jaune clair contenu dans le  
ballon inférieur; ils le concentraient au  
bain-marie, dans une capsule, jusqu'à  
séparation complète en dissolvant - Le  
produit se prit en masse butyreuse après  
refroidissement - Ils le soumirent à  
l'expression entre les doubles de buvard,  
jusqu'à ce que la matière résineuse soit  
complètement absorbée par le papier -  
Le poids total de l'extrait pétrolique fut  
de 48 gr 553 gr. % dont 61.563 gr. % constitués  
par un produit blanc, onctueux au  
toucher et 10 gr 99 gr. % de composé résineux  
Le résidu blanc repris par l'éther  
abandonné ses cristaux par évaporation  
spontanée - Suivant que la solution  
éthérée était concentrée ou étendue, les  
cristaux se déposaient sous forme de  
masses radieuses ou d'aiguilles très fines,  
de 1 à 2 centimètres de long -

En répétant les cristallisations un certain nombre de fois, ils finissaient par obtenir des aiguilles soyeuses d'un blanc parfait. Ils saponifiaient séparément le corps gras solide et l'huile, dans les mêmes conditions que celles indiquées plus haut à propos du beurre pur. Le savon rosier de l'huile fut repris par l'eau, puis traité par l'acétate de plomb. Le savon plombique fut lavé jusqu'à élimination complète du sel de plomb puis séché et repris par l'éther. La solution éthérée fut évaporée jusqu'à sécher. Le résidu blanc jaunâtre, se compose par l'hydrogène sulfuré, fournirait de l'acide oléique: il était donc constaté par le l'oléate de plomb. Le poids de l'oléine calculé d'après le sel plombique fut de 5 gr 2 gr.  $\frac{1}{2}$ . Le reste du savon plombique insoluble dans l'éther, se compose à son tour par l'hydrogène sulfuré, fournirait de l'acide palmitique et une petite quantité d'acide

myristique.

D'un autre côté, en saponifiant le corps solide par la soude caustique en solution alcoolique, et décomposant le sel par l'acide chlorhydrique, ils obtiennent également de l'acide palmitique.

Il résulte donc de là que l'huile dont il est question est un mélange d'oléine, de palmitine et de myristine; en second lieu, que le corps gras solide contient également de la palmitine ou un composé analogue.

Son point de fusion est  $53^{\circ}4$ .

Il est très soluble dans l'éther ordinaire et l'éther de pétrole, mais difficilement soluble dans l'alcool à  $70^{\circ}$ . Sa consistance.

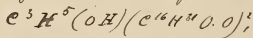
Ce produit fut fourni par l'analyse élémentaire.

|                  |         |     |       |
|------------------|---------|-----|-------|
| Matière employée | 0,232   | C % | 73,87 |
| CO <sub>2</sub>  | 0,62845 | H   | 11,84 |
| H <sub>2</sub> O | 2,473   | O   | 14,29 |

Ces nombres, comme on le voit, ne

répondent ni à la myristine ni à la  
 palmitine, ni à l'acide palmitique ni  
 à l'acide myristique - D'ailleurs M<sup>l</sup> Hochel  
 s'esta l'idée d'avoir affaire à l'un ou à  
 l'autre de ces acides, puisque la solution  
 éthérée ou alcoolique du composé est  
 entièrement neutre au papier tournesol.  
 De plus, le point de fusion  $53^{\circ}4$  du  
 composé diffère complètement de ceux de  
 l'acide palmitique, de la palmitine ou  
 de la myristine - Mais, en rapprochant  
 les nombres ci-dessus de ceux que donne  
 la dipalmitine, l'identité fut trouvée  
 au contraire presque parfaite -

La dipalmitine, représentée par



exige en effet :

C ----- 73,9

H ----- 11,9

O ----- 14,2

---

100,00

L'ether de pétrole enlève à la graine  
17.553 p. 100 de son poids de corps gras, dont  
5 gr. 2 d'oléine et 12.553 p. 100 de palmitine  
de myristine et de stéaralmitine - La  
graine ne renferme pas d'acide libre:  
ce dernier, qui a été trouvé dans le  
beurre, n'est, sans aucun doute, qu'un  
produit d'altération ou glycéride correspondant

2. Traitement à l'alcool -- Quand  
on traite les graines provenant de la  
première opération par de l'alcool, on  
obtient un liquide jaune rougeâtre.  
La solution, évaporée à sécheresse au B. M.,  
présente une consistance sirupeuse.  
L'extrait résout par l'eau précipité  
en jaune pâle par l'acétate de plomb  
neutre, et plus abondamment par  
l'acétate triplombique - Ces précipités  
sont plus volumineux par

L'addition d'une goutte d'ammoniaque - Le  
chlorure ferrique colore la liqueur en vert,  
ce qui indique la présence d'une petite  
quantité de tannin -

La solution estuite à froid la liqueur cupro-  
potassique. En la faisant bouillir au préalable  
avec de l'acide chlorhydrique étendu, la réduction  
de la liqueur cuprique est de beaucoup plus  
considérable. Le traitement par l'acide  
chlorhydrique étendu fournit non seulement  
de la glucose qu'on pourrait attribuer, de  
prime abord, à une certaine quantité de  
saccharose intervertie, mais encore un précipité  
brun (gelatinéux et la glucose constituent)  
très volumineux - Il semble donc que  
l'extrait alcoolique renferme un glucoside  
dont le précipité brun gelatinéux et la glucose  
constituent les deux tiers du précipité  
Or comme l'extrait n'a pas la moindre  
amertume et ne présente aucune réaction

physiologique sur la grenouille,  
Heckel et son collègue furent en  
conclusion que c'était la matière colorante  
rouge de la liqueur qui constituait le  
glucoside -

L'extrait présente une réaction franchement  
acide - On le saturant par une solution  
étendue de carbonate de potasse,  
abandonnant la solution au repos pendant  
un mois sous la cloche à acide sulfurique,  
refaisant par l'alcool le résidu,  
ils trouvaient un dépôt cristallin  
qui présentait les caractères de la crème  
de tartre; Son il suit que l'acidité était  
due à la présence de l'acide tartrique libre.  
Ils procédaient à son dosage en employant  
la solution normale de soude et  
rapportant par le calcul l'acidité à  
l'acide tartrique libre -

Le dosage de l'extrait alcoolique - fut  
effectuée de la manière suivante:



Incineration d'une partie pour connaître le poids des cendres - Cette première opération fournit le résultat suivant :

|                   |       |               |
|-------------------|-------|---------------|
| Matière organique | ----- | 1, 3434       |
| Cendres           | ----- | 0, 0387       |
|                   |       | <hr/> 1, 4121 |

La matière organique contient de la glucose, dont une partie peut être constatée directement, l'autre seulement après traitement par l'acide chlorhydrique, comme on vient de le dire - Ces deux dosages ont été effectués par la liqueur de Barreswill. L'acide tartrique a été déterminé à l'aide de la solution normale de carbonate de soude. Si l'on calcule ces trois principes par la totalité de l'extrait provenant de 100 Grs de matière, on trouve :

|                        |       |              |
|------------------------|-------|--------------|
| Glucose de troublement | ----- | 1, 368       |
| Glucose                | ----- | 0, 513       |
| Acide tartrique        | ----- | 0, 960       |
|                        |       | <hr/> 2, 841 |

Si on retranche cette somme du poids

total des matières organiques, on obtient comme différence le poids de la matière colorante du tannin et d'autres principes non déterminés. Cela fait, en tenant compte du poids des cendres trouvées ci-dessus, on a pour la composition de l'extrait alcoolique :

|                                   |        |
|-----------------------------------|--------|
| Glucose - - - - -                 | 0.513  |
| Glucose de doublement - - - -     | 1.368  |
| Acide tartrique - - - - -         | 0.960  |
| Matière colorante, tannin - - - - | 2.6428 |
| Cendres - - - - -                 | 0.1548 |
|                                   | <hr/>  |
|                                   | 5.6386 |

### 3. Traitement à l'eau - Laisser

macérer avec 50 gr. d'eau à la température ordinaire, 2.50 du produit de la précédente opération réduit préalablement en poudre et filtrer autant que possible de l'écume par le blutage - Remuer avec l'eau de temps en temps jusqu'à 1

litre et filtrée - La liqueur qui forme  
ne se colore pas en présence de l'iodure ioduré  
de potassium et ne recuit pas la liqueur  
de Bareswill: elle ne contient donc ni  
amidon ni glucose. Le liquide évaporé  
fournit un résidu de 0.<sup>g</sup> 38 -

La matière soluble dans l'eau est donc de 1<sup>re</sup> p. 2<sup>o</sup>  
Les deux chimistes prélevèrent une petite  
quantité de son résidu pour le calciner avec du  
sodium et constatarent très-nettement la  
présence d'un composé azoté; en raison de la  
production du bleu de Prusse - Ils procédaient  
au dosage de l'azote par la chaux sodée et  
calculèrent le poids de la matière albumineuse  
correspondante à l'azote trouvé en se servant  
du coefficient 6.12. Ils arrivèrent ainsi à  
4.058 de substance protéique dans 1<sup>re</sup> p. 2<sup>o</sup> de  
partie soluble. Une autre partie de leur  
résidu leur servit à calculer la quantité  
de matières salines dissoutes par leur soit  
1.852 pr. 1<sup>re</sup> grammes - En faisant la somme

Ces 2 nombres et en la retranchant  
 de 19, ils obtiennent 9, 180 qui se  
 rapportent à des matières non déterminées  
 (absolument sans action physiologique)  
 Ils procèdent de même pour le dosage  
 des matières albumineuses et des sels  
 fixes contenues dans le S.p. % du produit  
 insoluble. Ces poids sont respectivement  
 40, 047 et 39, 424. Leur somme retranchée  
 de 8 p. indique le poids de la cellulose, soit  
 41, 529. Ces données permettent donc  
 d'établir comme suit la composition de  
 la matière probablement épurée par  
 le pétrole et l'alcool :

|                                    |                          |         |
|------------------------------------|--------------------------|---------|
| Partie soluble dans<br>Eau 15 %    | Mat. album. sol.         | 4, 038  |
|                                    | Sels fixes               | 1, 832  |
|                                    | Mat. insect. (pour eff.) | 9, 130  |
| Partie insoluble<br>dans l'eau 8 % | Mat. album. insol.       | 40, 047 |
|                                    | Sels                     | 3, 624  |
|                                    | Cellulose (pour eff.)    | 41, 529 |

Le poids des cendres est donc de 5,856  
 pour 100 grammes de matière pulvérisée

La partie soluble des sels fixes est fortement  
 alcaline et renferme de la soude, de la  
 potasse et un peu d'acide phosphorique -  
 La partie insoluble renferme surtout de  
 la chaux et de l'acide phosphorique - Elle se  
 dissout dans l'acide azotique en donnant une  
 solution rosée - Le liquide évaporé à siccité  
 fournit également un résidu rosé, ce qui  
 indique la présence de manganèse sans  
 trace de fer - Pour établir la composition  
 de la graisse, ils retranchaient de 100 le  
 poids des matières grasses enlevées par l'éther  
 de pétrole soit 17.555 - La différence = 82.445  
 Ils rapportaient à ce nombre les principes  
 dissous par l'alcool et qui ont été trouvés  
 être de 5.6356 p. 100 : le calcul donne 4.6488  
 En faisant la somme de 17.555 + 4.6488  
 et la retranchant de 100, on aura 77.8982  
 sur lesquels ont porté l'action de l'eau -  
 La partie soluble dans l'eau qui a été de  
 19 p. 100 devient, en la rapportant à ce nombre

11.669 $\frac{1}{2}$  et la partie insoluble 66.1255  
on aura donc :

|                                                       |         |
|-------------------------------------------------------|---------|
| 1. Partie soluble sans l'éther de pétrole: corps gras | 17.553  |
| 2. Partie soluble sans l'alcool:                      |         |
| { Sain, gluose                                        | 4.648   |
| { Mat. col. et als                                    |         |
| 3. Partie soluble sans l'eau                          | 11.669  |
| { Mat. albumineuse                                    |         |
| { Sels et mat. non sct.                               |         |
| 4. Partie insoluble sans l'eau                        | 66.128. |
| { Mat. album.                                         |         |
| { Sels                                                |         |
| { Cellulose                                           |         |

En somme d'après l'expose de cette  
longue et rude chimique, le Maloukany  
fournit 17 $\frac{1}{2}$  55 pr. % de matière  
grasse d'excellente qualité et d'un goût  
très agréable. - D'après M<sup>r</sup> le Dr Monton  
de La Haye, cette graine pourrait être  
employée dans la fabrication du beurre et  
margarine, si on la fait parvenir à  
l'état frais.

# Origine Botanique. *Polygala de Virginie ou Senege*

Le *Polygala de Virginie* ou

*P. Senega*, est une herbe vivace à tiges grêles, ascendantes de 1/2 à 20 centimètres de haut, portant des épis de fleurs d'un blanc sombre assez semblables par la forme à ceux du Laitier commun (*Polygala vulgaris*) d'Angleterre. On la trouve dans l'Amérique anglo-américaine la rivière de Saskatchewan vers le Nord et dans les Etats unis, depuis la Nouvelle-England jusqu'en Wisconsin, le Kentucky, le Tennessee, la Virginie et les parties élevées de la Caroline du nord. Cette plante, qui préfère les plaines et les bois rochers est devenue rare dans les Etats voisins de l'atlantique, on la recueille surtout dans l'ouest.

Le *Polygala Senega* a des fleurs blanches disposées en épis terminaux denses (Figure 8)



— Figure 8 —  
Inflorescence.

La calice, irrégulière, est formée de 5 sépales  
 imbriqués en quinconce dans le bouton :  
 les 2 latéraux intérieurs (ailes) sont beaucoup  
 plus grands que les autres, arrondis-ovales, blancs  
 légèrement veinés - La corolle est petite,  
 formée de 3 pétales unis vers la base : le pétale  
 antérieur (carène) est cuculliforme, peu  
 développé, surmonté d'une crête courte ; les 2  
 autres pétales alternent avec les sépales postérieurs,  
 sont obtus - L'androcé est formé de 8 étamines  
 Les filets staméniaux sont unis en un tube  
 fendu en arrière et adhèrent vers le bas avec  
 la corolle sans une étendue variable ; en haut  
 chaque filet devient libre ; les anthères sont  
 uniloculaires et déhiscentes par un filet terminal  
 Le pistil est supérieur, biloculaire et surmonté  
 d'un style à extrémité stigmatique recourbée  
 en crochet et divisé en lobes inégaux - Sur la  
 face postérieure de l'ovaire est un sillon profond  
 Dans l'angle interne de chaque loge ovarienne  
 s'insère un seul ovule à micropyle





dirigé en haut et en dehors.

Le fruit est une capsule obcordée, sursumée  
entourée par le calice persistant, se brisant  
par 2 valves, contenant sous chaque loge, une  
graine munie sur son bord concave d'un vil  
blanc lifide. L'embryon est enveloppé d'un  
albumen charnu. De la souche vivace  
renfleé en tête se polyzola s'élève  
des tiges aériennes annuelles nombreuses,  
grêles dressées, cylindriques simples, à feuilles  
alternes, sessiles ou presque sessiles, lancéolées,  
acuminées, lisses, pâles en dessous (Figure 9)



— Figure 9 —

*Polygala Senega*. Port; souche m

## Historique de la Racine de Senega.

L'emploi de cette racine par les Indiens Seneca (tribu qui occupait alors l'ouest de l'Etat actuel de New York) comme remède contre les morsures de serpent à sonnettes, attira l'attention de Bennet, médecin écossais établi en Virginie. Les indiens en effet lui accordaient une telle confiance qu'ils en portaient sur eux dans leurs voyages pour s'en servir au besoin. C'est cet usage qui la fit désigner par Bennet sous le nom de Racine de serpent à sonnettes, et le mot anglais, snake, serpent, a dû servir à former son nom spécifique. Il serait donc plus exact de dire Seneka, comme on le trouve écrit dans quelques ouvrages. Cependant ce mot ne se prêtant pas aussi bien à la formation des termes que celui de Senega de Linné on a conservé ce dernier. Bennet conclut des résultats favorables dont il fut témoin qu'elle pouvait être administrée, avec

avantage sans la pleurésie et la  
pneumonie. De nombreuses expériences  
faites en 1734 et 1735, prouvaient son utilité  
sans ces maladies et Tennent communiqua  
ses observations au célèbre docteur Mead de  
Londres, dans une lettre qui fut plus tard  
publiée avec la plante désignée alors sous  
le nom de Seneca Rattle - Snake Root  
(1 Tennent) Epistle to Dr Richard Mead concerning  
the epidemical sickness of Virginia etc. (Londres 1738)  
Tennent l'administrait, soit en poudre, soit en  
désiction concentrée en plus souvent, infusée dans  
du vin. La nouvelle drogue fut favorablement  
accueillie en Europe et ses vertus furent  
discutées dans de nombreuses thèses et dissertations  
dont l'une fut écrite, en 1749 par Linné  
(Amoenitates Academicae II. 126) La drogue a  
été excessive, et c'est sous son image qu'on a été  
jusqu'à insouffrir: Présentement ostendit quel bel

Berba Senem. Mais cette grande vogue fut  
 funeste au <sup>se</sup> Senem. Employé d'une manière  
 probablement intempestive, elle occasionna  
 des accidents qui attirèrent sur elle la <sup>pe</sup> foudre,  
 on attribua au médicament des résultats qui  
 n'étaient peut-être dus qu'à l'imbalance de  
 quelques <sup>pe</sup> éliménistes, et il subit le sort de  
 l'opium et ~~tout~~ d'autres médicaments qui sont  
 cependant employés aujourd'hui avec succès.  
 Senem tomba dans l'oubli. Depuis cette  
 époque plusieurs praticiens distingués ont  
 de nouveau employé dans différentes affections  
 du poulmon, dans le cœur, l'ophtalmie, la  
 cataracte, le rhumatisme etc. et en  
 ont vu les bons effets.

B  
 Matière  
 médicale

(1) *Description.*

La Racine de Senega arrive dans le commerce  
 en morceaux irréguliers, cordés sur eux mêmes  
 portant à la partie supérieure une tête épaisse  
 divisée en rameaux tout recouverts par la  
 base de nombreuses tiges acérées, souvent  
 au niveau de leur base de feuilles rudimentaires,

saillies fréquemment blanches en dessous - La petite tête épaissie ou espèce de  
couronne noueuse est une racine persistante  
simple qui est la véritable tige diamètre variable  
entre 5 à 10 millimètres et d'une longueur de 7 à  
10 centimètres - Elle est remarquable par la lésion  
qu'elle présente en dessous et au même temps  
par une sorte de brèche ou crête en angle saillant  
qui court tout le long de sa courbure - La  
portion convexe de la racine opposée à cette  
brèche, est le plus souvent couverte de faisceaux  
semi-annulaires, qui sont séparés par des  
sillons très-profonds, pénétrant même parfois  
jusqu'au bois - Ces impressions sont surtout marquées  
vers le haut de la racine ; dans les parties plus  
inférieures, on ne distingue ordinairement que des  
fentes assez espacées et à qui frappé le plus les  
yeux ce sont les rides longitudinales qui courent  
le long de l'écorce - On remarque en outre très  
souvent à la surface des elevures ou de petites  
tubérosités, qui sont quelquefois de simples

rempléments de tissu subéreux, mais qui s'élèvent  
souvent contiennent en leur milieu la base  
d'une fibre radicale - La couleur de la surface  
varie de gris brun au gris rougeâtre -  
Le peltogala a une cassure courte, nette, au  
moins dans la partie ligneuse. Cette cassure met  
en évidence une écorce assez épaisse ayant souvent  
plus de la moitié du rayon total - Cette écorce de  
suber généralement brun farci à la base  
striée dans sa partie interne par des rayons  
mullaires blanchâtres - Le bois qu'elle entoure  
est d'une couleur blanc jaunâtre, qui tranche  
nettement avec la teinte beaucoup plus foncée  
de l'écorce - Le bois est formé d'un cylindre  
de tissu ligneux, mais qui présente suivant  
les points de la racine que l'on examine ses  
particularités très-curieuses - De larges  
fentes se produisent en effet dans ce  
cylindre, principalement sur la face opposée  
à la base de l'écorce et ces fentes sont remplies  
d'un tissu cellulaire tout différent par  
sa structure du tissu ligneux -

Ces intervalles deviennent parfois très larges, ils se réunissent et empiètent sur le cylindre de bois de façon à former des secteurs qui occupent le tiers, ou même parfois plus de la moitié de la surface circulaire - Il en résulte sur les coupes transversales des aspects très variés qu'on peut observer à la loupe ou à l'œil nu Figure 10

(2°) Structure microscopique : Les divers tissus qui se groupent pour former la racine sont : Sans l'écorce un zone de tissu subéreux au-dessous de laquelle se trouve un parenchyme à cellules allongées dans le sens de la circonférence et remplies de gouttelettes huileuses - Le tissu est surtout développé dans les parties internes de la racine : à l'opposé de la bride qui court sur la corne airée. Il disparaît complètement au voisinage et dans l'intérieur de cette bride. Cette dernière est uniquement formée du tissu de la zone interne ou latérale - Cette dernière zone contient un grand nombre de cellules d'un diamètre assez faible, à parfois même paisses

Figure 10



Coupe transversale  
l'ensemble de la  
racine  
montrant 2 interruptions  
dans la partie centrale  
légendaire. —

allongées sans le sens de l'axe de la racine  
assez courtes cependant et très obscurément  
terminées en biseau - Le tissu est traversé  
par des rayons médullaires étroits qui se  
prolongent fort avant dans l'écorce et pénètrent  
jusqu'à la pointe de la bride angulaire.  
Les cellules de ces rayons sont ellipsoïdes  
allongées sans le sens du rayon et contenant  
des gouttelettes d'huile - Quant au bois, séparé  
de l'écorce par une mince couche de cambium,  
il est formé par son véritable tissu ligneux  
et nombreux vaisseaux ponctués disposés en  
cercles concentriques réguliers, et entourés  
de cellules ligneuses, à parois épaisses de  
minces rayons médullaires le parcourant du  
centre à la circonférence - Dans les intervalles  
que nous avons signalés plus haut se  
trouvent à la fois des rayons médullaires  
et un parenchyme qui rappelle celui  
que l'on a décrit au dehors de la zone  
libérienne - On ne trouve dans les cellules  
de cette racine, ni grains d'amidon, ni



cristaux d'oxalate de Chaux; on y trouve  
surtout des granules de matière albumineuse  
et des gouttes d'huile grasse.

Le Polygala a une odeur faiblement nauséabonde  
sa poudre est très irritante, sa saveur  
est âcre et excite la salivation.

### (3) Falsifications

Cette plante n'est pas susceptible d'être  
volontairement falsifiée mais par suite  
du peu de soin apporté à sa récolte, elle  
est accidentellement mélangée de quelques  
autres racines - Une d'elle est le Ginseng  
Samirique (Panax quinquesolium) petite  
racine fusiforme qu'on trouve, ça et là avec  
le Senege et la Serpentinaire - Elle se distingue  
de celle du Senege par l'absence de la  
côte saillante que la polygala rouge  
offre toujours dans la portion concave  
de ses sinuosités - On y trouve aussi le  
Rhizome du Cypripedium pubescens  
Willdenow qui ne peut pas être confondu

avec la Polygala Senega - En 1847  
M<sup>r</sup> Oswald Pharmacien à Eisenach signale  
la fraude la plus remarquable, c'est-à-dire  
son mélange avec la racine d'Elleboro  
Rane -

Aya une vingtaine d'années M<sup>r</sup> Chas.  
Patrouillard de Gisors constata le mélange  
dans une proportion assez forte, un sixième  
environ, d'une autre racine avec celle de  
Polygala - Les caractères de ces deux racines  
présentent des différences assez tranchées pour  
éveiller immédiatement l'attention. En effet  
tandis que la racine de Polygala offre un  
corps principal dont la tête un peu renflée  
est garnie d'un nombre variable de petites  
tubercules anguleuses et pointues, les autres  
disposées les unes par rapport aux autres  
et autour de ce corps principal des ramifications  
placées sans aucun ordre apparent, subdivisées  
elles-mêmes et garnies parfois de chevelu  
l'autre racine est formée d'un fût principal  
très-court et tronqué à son sommet

Son portent un grand nombre de racines  
secondaires, toutes égales en grosseur; d'autres  
fois 2 ou plusieurs de ces pivots sont  
reliés les uns aux autres par des portions plus  
ou moins étendues de la tige devenue souterraine.  
Enfin de la base du pivot se détache  
fréquemment un bout de tige blanche  
et fistuleuse.

M<sup>r</sup> Lacroix rapporta ces caractères  
à la racine de l'Asclepias vincetoxicum.  
L'Asclepiade Sompté - venin et en la comparant  
à un échantillon type, il a pu rendre certain  
la véritable nature de la substance dont  
il Perçoit l'origine. A qu'il y a de plus  
difficile à distinguer dans ce mélange, ce sont  
les racines secondaires de l'Asclepiade l'ave  
les petites ramifications du polygala détachées  
de l'axe principal - Cependant un examen  
comparatif minutieux fait reconnaître que  
les portions provenant de la racine d'Asclepiade  
sont d'une blancheur plus nette, presque

droits sans leur direction et cylindriques ;  
tantôt que elles ou polygales sont un peu  
jaunâtres plus irrégulières sans leur section  
et offrent la plus souvent l'indure de cette  
sorte de tesson si caractéristique des parties  
développées de la racine, et qui les parcourt  
sans altérer leur étendue ; enfin, elles présentent  
des inflexions assez nombreuses et très curieuses.

La saveur du polygala est très-aigre, celle  
de l'asclépiade est fade d'abord, et finalement  
naïffe qu'un peu d'aigreur. - Pour l'odeur de cette  
dernière substance, que quelques auteurs comparent  
à celle de la valerian sauvage (du puits Ricord  
dans Flore médicale du XIX siècle) tandis que  
d'autres ne la caractérisent guère en indiquant  
seulement qu'elle est faible et toujours fongible  
(Guibourt) elle parut à M. Patrouillard  
plutôt se rapprocher de celle du polygala de  
Virginie lui-même mais affaiblie ; c'est  
ce qu'il remarqua sur un échantillon assez  
volumineux de cette racine, récoltée dans  
les bois des environs de Gisors et conservée

*Septuies* ou 5 ans dans un bocal, sans  
avoir jamais été mélangé à du polygala.  
Les infusions faites avec deux grammes  
de chacune de ces racines : polygala et  
Asclepiade et 30 à 40 grs d'eau distillée, offrent  
sensiblement la même nuance de coloration  
agitées fortement pendant un instant dans  
une petite fiole bouchée, elles forment toutes  
deux de la mousse à leur surface ; mais celle  
qui surmonte l'infusion de polygala persiste  
pendant un espace de temps au moins six fois  
plus long que celle qui surmonte l'infusion d'Asclepiade.  
La composition chimique de ces racines pourrait  
faire prévoir une telle différence ; car le polygala  
renferme de la sénéjine probablement identique  
avec la saponine ; tandis que l'analyse de  
l'Asclepiade par Feneulle n'indique aucun  
principe analogue - M. Ballesfrange (Ecole  
de l'Ecole de pharmacie Paris) a bien trouvé  
de comparable à la saponine - Ces  
2 infusions, additionnées de 2 à 3 gouttes

de perchlore de fer à 30° offrent les caractères  
suivants : l'infusion de polygala prend une  
coloration rougeâtre assez foncée, tout en  
se troublant légèrement : la couleur de  
l'infusion d'asclépiade est très peu modifiée, mais  
il se forme au contraire, un précipité assez  
abondant - au bout de plusieurs jours, les  
liqueurs se sont éclaircies alors l'infusion  
de polygala offre une teinte violacée comme  
celle qui prennent certaines solutions tanniques  
par l'action des sels de peroxyde de fer ; tandis que  
l'infusion d'asclépiade est à peine colorée en brun  
faible. Le polygala d'après l'analyse de Jussieu  
contient, en effet, une matière tannique ;  
il ne paraît pas y en avoir dans l'asclépiade.  
En Résumé, la racine d'asclépiade se  
distingue de celle de polygala par sa  
disposition générale et par l'aspect extérieur  
de ses racines secondaires ; en outre leurs  
infusions se comportent différemment avec  
le perchlore de fer et ne donnent point  
par l'agitation une mousse également

persistante ni aucun obstacle -

Les propriétés médicales de la racine de *Asclepias* fraîchement récoltée, semblent d'après les essais qu'on en a faits se rapprocher beaucoup de celles du *polygala* de Virginie; ces plantes sont émetiques expectorantes; elles ont été proposées pour remplacer l'opium dans certaines circonstances. Néanmoins les propriétés de l'*Asclepias* paraissent moins accentuées et surtout moins constantes que celles du *polygala* et comme cette dernière substance, est fréquemment employée dans des affections à forme grave des organes de la respiration, ce serait commettre une grande faute que de négliger de s'assurer de la pureté du médicament que l'on doit délivrer aux malades - En outre, le mélange dont il est question est une fraude évidente au point de vue commercial, la racine de *polygala* de Virginie ayant une valeur six à 8 fois et même en certains moments, 12 fois plus grande que la racine d'*Asclepias*.



G. A.  
Lardie  
chimique

Composition

La substance à laquelle la Froque  
doit sa saveur irritante fut distinguée  
sous le nom de senegine par Geklen

Senegine - Dec 1804 - Elle est probablement identique  
à l'acide polygalique de Quevenne  
(1836) et de Procter (1839) car si  
Geklen avait purifié par une nouvelle  
solution alcoolique la senegine, on  
aurait alors guère pu douter qu'il ne  
l'eût obtenue tout à fait semblable à  
l'acide polygalique de M.<sup>r</sup> Quevenne que  
l'on doit considérer comme le principe actif  
de polygala, amené à l'état de pureté  
(Quevenne - Journal de pharmacie. t. XXII page 460)  
La senegine paraît très voisine de la  
Saponine, car les produits de décomposition  
de ces 2 corps sont les mêmes -  
La formule d'après Quevenne serait  
représentée par:  $C^{24}H^{18}O^{11}$ .



Propriétés  
de la  
Sénéguine

C'est une substance amorphe, insoluble dans l'éther et dans l'eau froide, elle forme avec l'eau bouillante une solution mousseuse qui possède des propriétés acides faibles et se dissout dans les liquides alcalins en produisant une couleur jaune verdâtre. Comme la saponine, elle provoque de violents éternuements. Les acides inorganiques dilués, ajoutés à une solution chaude de sénéguine, précipitent une gelée floconneuse de saponimine et le liquide retient en solution un sucre incristallisable. Les alcalis donnent lieu à la même décomposition, mais il est difficile de séparer complètement la sénéguine; il en résulte que les formules obtenues par ce procédé sont douteuses. La formule de la sénéguine n'est même pas définitivement établie. D'après Dröbner, la racine fournit 5 1/2 p. % de cette substance. D'après les auteurs antérieurs qui, sans doute l'ont obtenue moins

pure, elle existerait dans une proportion plus forte (Expériences de Christofferson et de Schneider sans Sabroberichst de Traugottsoff: 1874-1875, 1875-1876 qui tentent de plus en plus à identifier la sénéguine avec la saponine, fixent à  $2\frac{1}{2}$  gr 1% en moyenne la quantité de la 1<sup>re</sup> de ces substances qui existe dans la racine)

Nouvelle  
Détermination  
de la  
Sénéguine

En 1889, il parut en Allemagne une étude faite sur la Dolygala qui fut publiée dans le journal : Archiv. der Pharmacie. L'auteur de ce travail nous dit que Christoffson fils employait deux méthodes pour la détermination de la sénéguine; l'une en se servant d'eau de baryte, et décomposant le carbonate carbonique et l'autre en se servant seulement d'eau de baryte et sans ce cas il obtint de bons résultats. Schneider déterminait la quantité de sénéguine dans les différentes parties de la racine de sénéga, dans les fibres, dans la partie la plus grosse et trouva que les parties les plus fines avaient un

forte quantité de Sénégine 2,4 p. %,  
 pendant que les autres parties n'en contiennent  
 que 0,9. En se servant de la méthode  
 de Christophle fils Reuter trouva dans  
 les différentes sortes de Senega une valeur  
 de 2,3, - 2,6, et 3,50 p. % de Sénégine.

D'après l'analyse de Rebling,  
 la racine de Senega contiendrait un peu  
 d'huile volatile, des traces de résine, de  
 la gomme, des sels maliques, une matière  
 colorante jaune et du sucre sans la proportion  
 de 7 p. % - L'acide Virgineque qui  
 d'après Quevenne elle contiendrait et la  
 substance amère - Isolusine, mentionnée  
 par Deschier sont des corps douteux.

Analyse  
 de  
 Geblen.

D'après l'analyse de Geblen faite en  
 1864 et rapportée par Berzelius, la  
 racine de Senega contiendrait sur 100 parties

|                                |     |       |
|--------------------------------|-----|-------|
| Resine molle                   | --- | 7,50  |
| ---                            | --- | ---   |
| Matière extractive et aère     | --- | 6,18  |
| ---                            | --- | ---   |
| gomme mêlée d'un peu d'albumen | --- | 26,85 |
| ---                            | --- | ---   |
| Matière ligneuse               | --- | 49,50 |
| ---                            | --- | ---   |
| Perte                          | --- | 4 ..  |

Pour procéder à cette analyse, il est pris la  
 résine pulvérisée par de l'alcool rectifié  
 et distilla l'alcool jusqu'à siccité. Il  
 traita la résidu pulv. par l'éther jusqu'à  
 ce que celui-ci ne dissolvait plus rien. L'éther  
 dissout la résine molle qui est d'une couleur  
 brun, onctueuse, très-fusible, odorante, amère  
 de nature complexe et contenant un acide qui  
 rougit le tournesol. La partie de l'extract  
 alcoolique non dissoute par l'éther est traitée  
 par l'eau froide, qui dissout la matière colorée,  
 tournaître et un peu d'acide. Le nouveau  
 résidu fut la sénéguine.

Analyse  
 de  
 Quevenne.

D'après Quevenne, la résine de  
 polygala contiendrait :

des acides : polygalique, virginalique, pectique, tannique  
 de la Matière colorante, jaune amère  
 de la Gomme  
 de l'Albumine  
 de la Cérine  
 et un sucre fixe

De plus en brûlant 50 Grs de Polygala bien  
choisi dans un creuset de platine, il obtint  
150 de cendres dans lesquelles il reconnut la  
présence des corps gros ci-dessus énumérés, et  
devant être ajoutés aux premiers pour représenter  
la constitution chimique de polygala

Carbonate potassique

Carbonate calcaire

Phosphate potassique

Sulfate id.

Chlorure id.

Sulfate calcaire

Phosphate id.

Alumini

Magnésie - Silice et Fer

Analyse de Reuter. En 1889 Reuter étudia cette  
résine (Archiv. der Pharmacie) et trouva  
qu'elle était surtout remarquable.

1 par l'éther et l'eau

2 par la résine

3 par l'eau

4 par le sucre qu'elle contient

Et même sachant trouver aussi d'autres  
fortes proportions de sinigine que j'ai  
déjà indiquées précédemment -  
Avant de terminer la partie chimique de  
l'attribution j'indiquerai en détails l'analyse  
de M<sup>r</sup> Quevenne en ce qui concerne les  
principes les plus importants, l'acide  
polygalique surtout, contenues dans le polygala  
et je parcourrai rapidement les autres  
qui sont d'un ordre secondaire. Et pour  
terminer, je donnerai un résumé des expériences  
plus récentes de M<sup>r</sup> Deceler en 1889  
sur cette racine.

### Propriétés

Ses principes

trouvés dans le *Sinigala*

par Quevenne

**Acide Polygalique** - Cette matière acide  
telle que l'a obtenue M<sup>r</sup> Quevenne se présente  
avec les caractères suivants : Elle est blanche  
pulvérulente quand elle est précipitée par  
le refroidissement de l'alcool, inodore ; d'abord  
peu sapide, mais ne tardant pas à devenir  
piquante, âcre et à produire à l'intérieur du  
gosier un sentiment d'irritation des plus pénibles  
insurmontable à l'air - La poudre irrité

la gorge et l'intérieur du nez et excite l'écoulement  
Exposée dans une petite cornue à une chaleur  
graduellement élevée jusqu'à  $200^{\circ}$ , elle se colore  
à peine à l'extérieur de la main et ne donne  
qu'une goutte d'un liquide acide, lequel provient  
sans doute de la décomposition des parties,  
immédiatement en contact avec les parois du  
verre - La matière restait dans la cornue, <sup>précipitée</sup>  
après cet essai de ses propriétés chimiques et  
de sa saveur âcre comme auparavant. Elle  
n'est donc point volatile - Brûlée dans un tube  
de verre, elle n'a point répandu de vapeurs alcalines,  
elle est donc dépourvue d'azote - Chauffée sur  
une lame de platine, elle y brûle activement  
en répandant une flamme fuligineuse : elle  
laisse un charbon léger qui finit par  
disparaître sans laisser de résidu - Cette substance  
se dissout dans l'eau froide mais lentement  
tandis que si l'on élève un peu la température  
on obtient une solution très-prompte et  
complète, jouissant de la propriété de rougir

le tournesol : la matière que Ruessow  
examinait était d'après lui un acide et  
il la nommait acide polygalique du nom  
générique de la plante qui le fournit.  
Retrouve dans cette solution la saveur piquante  
peu âcre de l'infusion de polygala ; comme  
cette dernière elle était aussi très moussueuse.  
En l'évaporant à une douce chaleur, il  
obtint l'acide polygalique en écailles blanches  
versâtes, translucides - Si au lieu de la laisser  
sevaporer tranquillement, on agite continuellement  
vers la fin, il y interposait une grande quantité  
d'air et obtenait une masse légère opaque  
d'une grande quantité d'air et l'on obtient)  
Blancher - Une solution aqueuse resta  
exposée à l'air pendant plus d'un mois sans  
que la saveur âcre ait même paru  
diminuer ; à la fin elle s'est évaporée sans  
traces de cristallisation - L'acide polygalique  
est également soluble en toute proportion  
dans l'alcool absolu, bouillant mais une



grande partie se précipite par refroidissement.  
L'alcool à 22° en laisse aussi précipiter beaucoup  
sous le même cas - Il est absolument  
insoluble sous l'éther sulfurique, l'éther  
acétique, les huiles grasses et volatiles - Les  
alcalis neutralisent sa solution en lui  
communiquant une légère teinte verteâtre  
si l'on ajoute un excès d'eau de baryte à la  
solution d'acide polygalique, un précipité  
blanc abondant se produit. Quelqu'un  
l'attribuait à la formation d'un sel basique  
en effet si l'on verse une solution de  
polygalate de potasse dans celle de chlorure  
de barium, il n'y a point de précipité  
mais si l'on ajoute préalablement un peu  
d'eau de baryte à celle-ci, on voit apparaître  
alors le précipité blanc. Le protosulfate et  
le persulfate de fer, l'acétate de cuivre,  
l'acétate neutre de plomb, le nitrate d'argent  
ne précipitent point la solution d'acide  
polygalique libre mais il en est autrement

sil est uni à un alcali - Le chlorure de  
de platine, le bichlorure de mercure, l'émétique  
ne le précipitent par évaporation, qu'il  
soit libre ou combiné - mais il donne lieu à  
un précipité blanc abondant par le sulfate  
de plomb et protochlorure de mercure -  
L'acide nitrique, versé sur l'acide polygalique  
forme une solution jaune, par l'action de  
la chaleur il donne lieu à la formation d'un  
peu d'acide oxalique et d'une matière d'un  
beau jaune pâle, que; l'acide à l'eau froide  
offre une saveur astringente très amère  
que l'on regarde comme de l'acide picrique  
L'acide sulfurique exerce une action  
particulière caractéristique sur l'acide  
polygalique - Il le colore d'abord en jaune,  
peu de temps après la partie extérieure  
de la masse devient d'un rouge rose, et  
se dissout à mesure dans l'acide, phénomène  
qui se continue jusqu'à que toute la  
matière soit dissoute; bientôt la solution  
acquiert une belle couleur violette

qui persista quelques heures dans un grand  
degré d'intensité puis s'affaiblit peu à  
peu en prenant une teinte grise bleu;  
enfin 24 heures après, la liqueur est totalement  
décolorée, et donne lieu à la formation d'un  
léger précipité gris devenu insoluble dans  
l'eau - On n'aperçoit aucun dégagement  
de gaz pendant la dissolution - La présence de  
l'air est nécessaire à l'accomplissement du  
phénomène, Lors de son contact il ne se  
forme qu'une solution (d'acide polygalique)  
rouge brun - Le tannin, versé dans la  
solution d'acide polygalique, la rend très  
opaleine; d'après Quevenne ce phénomène  
ne serait pas dû à la présence d'une base  
organique -

L'acide polygalique jouit des propriétés  
acides fort peu énergiques, ainsi, il ne  
spasse de ses combinaisons ni  $\text{CO}_2$  ni  
l'acide hyposulfureux, même aide  
de l'action de la chaleur -

Cet acide a donné à M<sup>r</sup> Polley sous

l'influence de l'acide chlorhydrique,  
un doublement en glucose et en  
saccharine : ce qui lui a permis  
de réunir très étroitement ces deux produits  
qui ont la même formule chimique  
(Droter - ou Polygalic acid [Pharm. Journal 2 Nov.])

Matière colorante - Quevenne l'obtient  
en évaporant la solution alcoolique qui  
lui avait servi dans son analyse à la  
recherche de l'albumine -

Elle est en écailles minces, bien jaunâtre  
inodore, très amère fondant à 60°, chauffée  
sous un tube de verre, elle brûle sous l'influence  
de vapeurs alcalines ; brûle à l'air avec une  
flamme épaisse et laisse un charbon  
volumineux - Elle est peu soluble dans l'eau  
soluble dans l'alcool et l'éther, ces solutions  
rougissent le tournesol légèrement -  
soluble dans les huiles fixes et volatiles, la  
potasse, la soude et l'ammoniaque la  
dissolvent facilement en développant la  
couleur jaune - Elle donne lieu avec

un grand nombre de sels métalliques, a des  
précipités diversement colorés - L'acide sulfurique  
lui communique une couleur rouge  
enfumée, n'ayant pas le moindre apprêt avec  
celle qu'il développe avec l'acide polygalique  
C'est à cette matière que Quevenen aient  
pu avoir attribuer la saveur amère que l'on  
remarque sans le polygala car là on la  
couleur annonçait une grande quantité  
de matière colorante là aussi prédominait  
la saveur amère

#### Huile fixe et acide virginétique

L'huile fixe est contenue en assez grande quantité  
Sans le polygala - elle est brune, rougeâtre, d'une  
consistance de sirop épais, d'une saveur aromatique  
amère, rance, on ne peut plus désagréable, d'un  
analogue à la saveur; rougit le tournesol  
elle forme sans les alcalis une solution brune  
jaunâtre tant qu'elle est concentrée, mais  
d'un beau jaune quand elle est peu étendue  
Quevenen en fit bouillir une certaine quantité  
avec de l'eau, elle se filtra au-dessus, d'une saveur

Sabots sont puis légèrement amère, nous en  
une autre portion de cette huile fut  
traitée à chaud par une solution de potasse  
caustique - La saponification s'opéra avec une  
extrême facilité; après quelques minutes, le bulle-  
le savon obtenu se dissolvait parfaitement  
dans l'eau - on le décompose par l'acide tartrique  
et le tartrate de potasse séparé, on a introduit  
dans un petit appareil distillatoire le liquide  
aqueux et le corps gras qui le surnageait -  
Par la distillation, on a obtenu un liquide  
d'une odeur nauséuse, surmonté par quelques  
petites gtt<sup>s</sup> d'une matière huileuse - Le liquide  
aqueux rougit le tournesol, précipite le  
sulf. acetate de plomb en blanc, ne précipite  
ni le sel d'argent ni celui de cuivre. Il obtient  
de nouveau à même liquide en traitant par  
la chaleur 30 Gr. d'huile fixe - Il en résulte  
que cette liqueur était un acide gras  
volatil analogue aux acides valerianiques  
et phéniques et non une huile essentielle  
car la propriété de rougir fortement

Le tournesol et de <sup>la</sup> dissolution dans la calcaire  
n'appartient généralement pas aux essences. Il  
donna à cet acide le nom d'acide virginique  
et regarda comme probable que le polygala  
ne contenant pas l'acide essentiel et que  
c'est seulement de l'acide virginique que  
l'on doit rapporter son odeur —

Acide pectique — Cet acide ne préexiste  
pas dans la racine, ses éléments s'y trouvent  
à l'état de fectum.

Cire La racine de Senega, épuisée par l'eau  
est traitée par l'alcool à 56°, l'huile  
forme après avoir été filtrée bouillante  
et après refroidissement un dépôt jaunâtre  
qui n'est autre chose que de la cire, sa saveur  
est nauséabonde, ce qui elle doit sans doute à  
un peu d'huile qu'elle a retenue.

Enfin Quevenne trouva par différents  
essais sur une solution obtenue par l'eau  
en traitant 250 gr de poudre grossière de  
polygala par la méthode de déplacement,  
de l'acide tannique, de l'acide qui colore en

vert les sels de fer -

En portant cette même solution à l'ébullition il se forma un coagulum gris pulvérulent qu'il sépara par le filtre. Il resta sur celui-ci une couche poisseuse, qui encore humide pesait 16 gr.

Alcalinisant une portion de cette matière sous un creuset de platine; elle brûla avec une flamme épaisse et laissa p. résidu une cendre blanche formée de phosphate de chaux et de fer - Une autre portion fut traitée par l'alcool bouillant qui laissa un résidu de matière grise brune - Ce résidu brûlé dans un tube de verre, répandait des vapeurs épaisses ammoniacales qui ramenaient sur bleu le papier de tournesol rouge - à ces caractères quelqu'un reconnut l'albumine

Étude  
des  
produits trouvés  
remarquables  
dans le Senega  
par  
Reuter. 1889.

Revenant maintenant à l'analyse  
sur Reuter, savant allemand nous  
fit connaître en 1889 - Nous voyons que  
pour déterminer son huile grasse il  
traita la résine de Senega par de l'éther



et trouva comme résidu après l'évaporation  
un fluide jaune et gras qui contenait  
de la Résine et l'huile en question

En traitant différents racines de Senega  
avec l'éther il trouva comme résultat

Sortes de Senega

Racine humide et bâchée

|                         |       |                     |
|-------------------------|-------|---------------------|
| 1 <sup>re</sup> Sur Sud | _____ | 24 % d'huile grasse |
| 2 <sup>o</sup> Sur Nord | _____ | 3,2 % —             |
| 3 racine de l'ans       | _____ | 4,6 —               |
| 4 de Bruxelles          | _____ | 3 —                 |

Racine sèche et bâchée

|                   |       |
|-------------------|-------|
| I Sur Sud         | _____ |
| 2 Sur Nord        | _____ |
| 3 Racine de l'ans | _____ |
| 4 de Bruxelles    | _____ |

Le même savant trouva sur l'huile  
~~essence~~ ou l'huile éthérée n'était qu'un  
mélange siccité salinlique, méthylique  
volatilique et d'éther — Il a persuadé  
ensuite par une série d'expériences qu'une  
racine plus fraîche renferme beaucoup

plus d'huile éthérée, pendant que la racine  
de 15 ans en est justement dépourvue  
comme le montre le tableau suivant.  
Quantité d'acide salicylique de la Racine de Senega

| Sortes         |            |
|----------------|------------|
| 1 En Sud       | 0,28       |
| 2 En Nord      | 0,29       |
| 3 2 à 15 ans   | rien a pas |
| 4 De Bruxelles | " "        |

En terminant ces dernières expériences  
sur la racine de Senega, Reuter propose  
une dernière méthode pour <sup>en</sup>retirer  
l'huile éthérée et la résine qui consiste  
à faire macérer pendant 1 heure 5 Grs.  
de R. de Senega coupée et bien séchée, avec  
30 Grs. d'éther en ayant soin d'agiter souvent  
le mélange. Il filtra ensuite le résidu  
dans un verre on se trouvait un résidu  
20<sup>es</sup> de Eau distillée à 40° ou 50° - après  
l'évaporation de l'éther qui se fait à 30 ou  
35°, l'huile et la résine vinrent  
nager à la surface; en y versant

ensuite une goutte d'eau chlorhydrique  
l'acide salicylique fut absorbé par l'eau  
et produisit une couleur bleu-violet  
sans qu'il y eût que l'huile et la résine  
n'aient subi la moindre altération  
Quantités d'eau contenues dans le Senega

En faisant vers 110° différentes sortes  
commerciales de Racines de Senega Rectifiées  
obtient les résultats suivants:

|   |                                           |            |
|---|-------------------------------------------|------------|
| 1 | En sub                                    | 91.3 gr. % |
| 2 | En nord                                   | 101.3      |
| 3 | sortes inconnues                          | En 10 a-11 |
| 4 | { Racine fournie par<br>la maison Seimery | 12 gr. %   |

Cette dernière sorte de racine avait un goût  
très prononcé.

Quantités de sucre contenues dans le Senega

Langbach se voit après différentes  
expériences que la quantité de sucre  
d'acide salicylique et une Phénolique contenue  
dans le Senega était proportionnelle à la

Dissolution de la saponine et quelle  
augmente avec l'âge de la racine.  
Il trouvait aussi que par l'action d'un  
alkali sur la sinegine, il se formait  
une plesson moins grande quantité  
de sucre. Il en conclut que l'on ne  
pourrait nullement déterminer la  
quantité exacte de sucre.

Reuter la détermina d'une façon assez  
juste en traitant le liquide étendu d'eau  
de cette racine par de l'acétate de plomb  
puis le liquide filtré et insoluble par  
du carbonate de soude - après avoir  
neutralisé la liqueur avec de l'acide  
chlorhydrique étendu d'eau il trouva  
pour différentes sortes les proportions  
suivantes de sucre:

5,5 % - 6,2 % - 6,35 % et 7,1 %

mm

Conclusion retirée de la Composition  
Chimique du polygala d'après les faits et  
les observations rapportées par M<sup>r</sup> Quevenne (1836) et  
M<sup>r</sup> Reuter (1889. Archiv. der Pharmacie)



1. - Il n'existe point de principe alcalin dans le Polygala de Virginie
2. - Il soit son action thérapeutique à un principe qui a des propriétés acides - Ce principe designé, par Quevenne, sous le nom d'acide polygalique ayant des propriétés distinctes qui le caractérisent suffisamment, soit prendre place dans cette classe de corps
3. - L'acide polygalique existe à l'état de liberté dans le polygala  
Il existe aussi dans le polygala, mais en quantité très-petite, un acide gras volatil analogue aux acides valérienique et phocénique, est lui-même désigné sous le nom d'acide virginique et auquel on peut rapporter l'odeur de la racine (Quevenne) C'est à l'acide gras qu'<sup>est</sup> Reuter

Donna le nom d'huile éthérée ou mélange d'acide salicylique, méthylé, valérianique et d'éther

4. La polygala contient de 5 à 7 p. % de sucre (Reuter)
5. Pour extraire le principe actif de polygala le meilleur véhicule à employer est l'eau froide ou à une température inférieure à 20.

## D Partie pharmaceutique

Revue Générale des préparations de polygala  
[Trisane. sirop. extrait. poudre en pilules et potion à l'acide Poly.]

### — Trisane —

D'après M<sup>r</sup> Quevenne, lorsqu'il s'agit de préparer des boissons de polygala, on doit de préférence se servir de l'eau froide ou tiède qui peut avec le temps dissoudre complètement le principe actif de polygala - si l'on est pressé, on peut recourir à l'infusion

### — Sirop —

Pour le sirop de polygala, la Pharmacopée usuelle de Tan Mou, de Louvain prescrit une très bonne formule ; on fait infuser à une douce ébullition pendant

q. q. Peures, une partie de polygala sans 12 parties  
d'eau, passer en exprimant légèrement, faire un  
sinf avec 18 parties de sucre -

Le Cortex employé également au poudr pour  
l'infusion

### - Extrait -

Pour préparer un extrait ou une pâte par  
exempl. on devra préférer la méth. de déplacement  
parce qu'on peut enlever par-là cette racine  
la presque totalité d'acides solubles avec une  
très-petite quantité d'eau et éviter par suite  
l'action prolongée de la chaleur dont l'effet  
ne pourrait être que nuisible au médicament  
Enfin si pour remplir une indication thérapeutique  
particulière, on veut en même temps réunir  
l'huile et la totalité des principes âpres et  
colorants, on doit employer l'alcool à

### - Poudre -

300 - Si l'on veut préparer de la poudre  
de polygala, on l'obtiendra plus active en  
ne conservant que 30 <sup>mes</sup> fractions et  
rejetant le résidu, qui ne se compose  
ainsi que du métallum - Si l'on  
veut administrer l'acide polygalique  
voir suite à la fin de l'étude du Polygala.

## (E) Loxtie thérapeutique

### Action physiologique

Avant de terminer l'étude du Polyzala il me reste à parler de son action physiologique d'où découle ensuite son emploi thérapeutique.

Le Polyzala de Virginie impressionne vivement la muqueuse olfactive par l'odeur de son odeur. Broyé entre les dents, les fragments de la racine provoquent une sensation de chaleur dans la bouche, prurit l'irritation de la langue et du pharynx, enfin une abondante salivation - Son ingestion stomacale est suivie de douleurs vives à l'épigastre, de nausées et de vomissements. Ceux-ci sont précédés chez l'homme par une sensation de chaleur utérine et par la transpiration, phénomènes qui sont suivis de douleurs abdominales et d'évacuation diarrhéiques -

Sous l'influence de ces préparations, Schreiff aurait constaté des modifications



de la nutrition, l'augmentation de l'exhalation de  $\text{CO}_2$  et, d'après Bocker de la proportion d'urée.

Ces phénomènes se produisent par ingestion de doses physiologiques, mais quand on en atteint de plus élevées, surviennent des troubles comparables aux phénomènes toxiques provoqués par l'ingestion des drastiques parmi lesquels l'anxiété et le vertige. Enfin l'administration répétée du polygala ou de ses préparations amène des troubles gastro-intestinaux permanents, dont les plus habituels sont la gastralgie et l'inappétence. Ces phénomènes paraissent dépendre de l'action de la senegine; l'ingestion de cette dernière provoque en effet, une sensation d'écœur sans la bouche, de constriction dans le pharynx suivi de tétanements et de salivation. Elle a été l'objet de recherches expérimentales. C'est ainsi que administré à un chien par doses de 0,30, à 0,40 ou 0,50 par la voie gastrique, l'acide polygalique amenait

la mort des animaux à la suite des vomissements abondants et de troubles respiratoires profonds.

D'après Guibler et M. S. L. Allié, cette mort surviendrait après 3 heures environ quand on administre cette substance par la voie gastrique. Elle serait plus rapide en l'injectant en solution aqueuse dans les veines et par dose de 0,10.

Lacine virgineique irrite également les muqueuses. Il possède des propriétés éées, mais ne paraît pas être le principe médicamenteux le plus actif du *Polygala Senega*.

En résumé, au point de vue physiologique, les effets du *Polygala* et de ses principes sont ceux des émétiques, des autorifiques et des purgatifs drastiques (Dictionnaire des sciences médicales de Decembré)

## Emploi thérapeutique

Le *Senega* n'est plus employé aujourd'hui que comme expectorant, et il est certain

que, lorsqu'il est prescrit dans des conditions  
convenables, il peut rendre de bons services  
son emploi dans ce sens, repose uniquement  
sur l'expérience; voici ce qu'elle nous enseigne.  
Le benéga courent comme expectorant,  
dans le cas où les bronches sont le siège  
d'une accumulation de produits de sécrétion  
muco-purulents, se traduisant, à l'auscultation  
par des rhonchus humides; sous son influence  
l'expectation de ces produits de sécrétion se  
fait plus facilement. Peut-il faciliter  
la sécrétion de ces produits? autrement dit,  
peut-il agir favorablement dans les cas  
où la sécrétion est rare, visqueuse, purulente  
muqueuse; dans les cas où l'auscultation  
fait percevoir des râles sibilants et sonores?  
Ici son action est beaucoup plus incertaine.  
L'administration du benéga produira donc  
des résultats favorables surtout dans la  
première période du catarrhe bronchique aigu,  
sans le traitement du catarrhe bronchique

Bronique, ou la broncho-blennorrhée;  
elle pourra encore être utile dans le traitement  
de la pneumonie, pendant la période de  
résolution, au moment où, la fièvre étant  
tombée, ne présentent les signes, si-  
gnalés, d'une abondante accumulation  
de produits de sécrétion dans les bronches.  
Simplifié et métiquement exigé encore  
l'existence d'autres conditions; est subor-  
dinaire un état normal des fonctions digestives,  
la conservation de l'appétit; si de petites  
doses n'exercent aucune action fâcheuse  
sur la digestion, ces mêmes doses, administrées  
à un individu qui a perdu l'appétit,  
produiront des effets désavantageux; c'est  
en second lieu, l'absence de fièvre; au  
moins faut-il que l'élévation de la  
température ne soit que très légère.  
Présent dans les conditions que je viens  
s'indiquer, le sénéga facilite réellement

l'expectoration, et de bons observateurs, Stokes par exemple, n'hésitent pas à le mettre, à ce point de vue, au-dessus de tous les autres médicaments. Exerce-t-il son influence sur le processus pathologique lui-même? Fait-il diminuer la réaction? Cela n'est pas probable; d'ailleurs les observations exactes manquent à ce sujet - Faisons remarquer encore qu'on doit éviter de prescrire la senega comme expectorant, chez les phthisiques; c'est ce qui ressort nettement des enseignements de l'expérience -

Les médecins anciens faisaient grand usage de la senega surtout dans la pneumonie, en pleine période fébrile. Lorsque l'expectoration s'arrêtait, par suite comme on disait alors, d'un « état de faiblesse des bronches » ils ne craignaient même pas de prescrire ce médicament. Dès le début de la pneumonie, chez les personnes « âgées, grasses, phlegmatiques » - ainsi que nous l'avons déjà fait remarquer, ce n'est qu'une circonstance qu'on devra administrer la senega.

le senega, alors qu'il existe de la fièvre.  
Peut-on, se fondant sur les résultats des  
expériences de Delikan et Köhler utiliser  
la saponine comme anesthésique? Les observations  
cliniques précises font encore défaut à ce sujet.

Modus Administration: La poudre de polygala ou  
Doses. poudre de senega se donne par doses quotidiennes

de  $\frac{1}{2}$  gramme à 2 grs que l'on divise en plusieurs  
prises. La tisane de polygala est préparée  
par infusion à raison de 4 à 8 grs de racine  
monde et coupée dans 1 litre d'eau.

L'extrait de senega s'administre à raison de  
3 à 4 grs pur, soit en l'incorporant à des  
pâtisseries, soit de préférence en solution dans  
une grande quantité d'eau.

Le sirop possède les mêmes propriétés et produit  
les mêmes résultats aux doses quotidiennes  
de 20 à 30 gr.

Le Vin de Senega est peu employé de nos jours  
on l'ordonne par cuill. que l'on fait  
ingérer d'heure en heure

---

Les lignes ci-dessous font suite à la  
partie pharmacentique :

à l'état de purité, il faudra l'employer en solution  
aqueuse ou en pilules et non dissout immédiatement  
qui le laisse précipiter en grande partie par  
refroidissement, même quand il est faible. On devrait  
aussi de préférence employer l'acide polygalique libre  
et non en combinaison avec les bases, dont certaines  
forment des sels insolubles, les autres des sels facilement  
transformables en sels insolubles.

L'acide polygalique libre peut sans inconvénient  
être associé à toute espèce de sels, si l'on excepte  
le sous-acétate de plomb et le permuriate de mercure.

Vapeur Quinquina 1 grain d'acide polygalique  
correspond à 1 gros de polygala.

En conséquence la formule de la potion  
pectorale que je trouve dans la pharmacopée  
de Soubeiran peut être remplacée par celle-ci.

|                   |              |
|-------------------|--------------|
| Acide polygalique | 1 à 2 grain  |
| Eau distillée     | 120 grammes. |
| Sirof simple      | 60           |





*Ratanhia*

---



## II Etude sur les *Ratanhia*

### A. Partie botanique { Origine Histoire

Le genre *Krameria* se dit par  
Loefling a. Kramer, botaniste allemand, fut  
créé par l'espèce *ixina*, découverte près  
de Cumana, par le camarade de Linné  
pendant son voyage dans les possessions espagnoles  
du Nouveau-monde (Loefling *Iter Hisp.* page 41 sous  
Relation publiée en suédois [Stockholm 1759] par Linné)

Linné avait placé la seule espèce de  
*Krameria* alors connue dans sa *Tetrastemon* Monophr.  
mais le peu d'affinité et les anomalies que ce  
genre présente vis-à-vis la plupart des familles  
naturelles lui ont <sup>fait</sup> assigner par les auteurs des places  
les plus diverses : aujourd'hui encore la discussion  
à ce sujet n'est pas terminée. S'après Cotton 1868  
Anderson place de *Krameria ixina* dans les  
Amaranthinées avec les Tamarix, les Selago etc.  
tout près des Jalap et des Esparagotés (*Hesperula*).

Necker la place proche de l'amaranthus,  
entre l'Achyranthus et l'Alana qui  
nomme fausse Krameria - On a enco-  
re placé ce genre dans les Aluphées -

Certains botanistes ont cru devoir  
le rapprocher des Violettes et des Cistes  
Virey - Journal pharmaci t III page 89  
Lamarck dit qu'il ne serait pas déplacé  
près des L'imprenelles -

Tussac dans sa flore des Antilles, dit au sujet  
du K. ixina, que la conformation de la  
fleur semblerait rapprocher cette plante  
des Polygalées mais qu'elle s'en éloigne par  
son fruit monosperme: c'est qu'à cette époque  
la structure anatomique du fruit n'avait  
pas encore été étudiée soigneusement -

Richards, à qui Tussac avait procuré un  
échantillon du K. ixina en très bon état  
ne crut pas, malgré toute sa sagacité,  
promener sur la famille à assigner à  
cette plante dans l'ordre naturel.  
Cependant la découverte de nouvelles espèces

Donna aux botanistes occasion d'étudier de  
plus près les affinités du genre *Krameria*.  
Al. de Jussieu, qui d'abord l'avait placée parmi  
ses genres d'ordre tout autre (*Sieber ordinis*),  
reconnut, plus tard, ainsi que Robert Brown,  
les rapports qui lient ces plantes aux polygalles.  
Kuntz adopta d'abord l'opinion de Jussieu  
tout en se demandant si ce genre ne serait  
pas mieux placé parmi les Rosacées; aussin  
plus tard le tira. Il des Polygalles pour  
en faire une famille distincte, celle des  
*Krameriées* qui trouvait sa place entre les  
Polygalles et les Zygophylées, deux familles  
dont elle paraît à première vue également  
distincte -

Lindley et Martius conservèrent cette famille.  
Chamisso Gray et la plupart des auteurs  
américains la font encore aujourd'hui  
précéder les légumineuses -

Gesner, au contraire, regarda le genre *Krameria*  
comme voisin des *Coccolpiniacées*, rapprochant

qu'avait fait avant lui Asa Gray.

Quoiqu'il en soit de toutes ces opinions plus ou moins motivées, et sans entrer ici dans les discussions à ce sujet, il nous suffit de voir

Botanistes que le plus grand nombre des botanistes anciens qui rangent les *Krameria* <sup>parmi</sup> les *Polygalées* Jussieu qui range les *Krameria* parmi les *Polygalées* - Se Combet les place dans cette famille en 1824 - A. de St Hilari et Moquin, Tanton en 1828, dans un mémoire remarquable sur les *Polygalées*, se montrèrent en rétablissant la symétrie florale, que le genre *Krameria* serait déplacé partout ailleurs. - Bentham en 1839, arriva au même résultat en étudiant avec détail le *Krameria* *exima* et quelques autres espèces. - Sporster (1841) se prononça au sein d'une assemblée d'histoire naturelle dans le Brunswick pour que le *Krameria* restât dans les *Polygalées*.

La question paraissait donc définitivement résolue lorsque O. Berg reprenant l'étude de ce genre, et après avoir passé en revue les

caractères qu'il a de communs avec les  
Cesalpiniacés, amygdalés, Polygalés, Myrtacés,  
Renunculacés, Rutacés - etc - conduit  
sur la forme et la disposition des semences,  
que les *Krameria* peuvent prendre place  
entre les Renunculacés et les Dilleniacés.  
Ainsi Bentham en présence de tant de contradictions  
ne sait plus de quel genre des *Thalamifloras*  
rapprocher les *Krameria*: c'est-à-dire qu'après  
30 ans de discussion on en est juste revenu  
au point de départ. Cependant l'absence  
d'albumen dans la semence des *Krameria*,  
l'insertion de l'ovule et quelques autres  
caractères sont en contradiction avec les  
conclusions de Berg; il est vrai que d'après  
Schaerer, un albumen existait dans le *Kr.*  
*cinerea*, mais il serait une analogie de  
plus entre les Polygalés et le genre *Krameria*  
qui irait alors naturellement se placer  
à la suite des Monésiés, car le périsperme  
abondant dans les Polygalés c'est moins

Autreurs  
de travaux récents  
depuis 1862  
rattachant les *Krameria*  
parmi les *Polygalas*

Triana

Planchon

Cotton

Sans le *Comesperma* et tent à disposition  
Sans les *Securidaca* et les *Morina* - De  
plus l'opinion de Berg est inadmissible  
aujourd'hui que des travaux plus récents  
de M<sup>rs</sup> Triana & Planchon (*Annales des*  
*sciences nat.* t. XVII page 144; 1862) sur une  
espèce de *Krameria* qui s'éloigne moins que  
les autres du type vrai des *Polygalas* sont  
venus corroborer les observations de Stehlé  
si en effet avec M<sup>rs</sup> Planchon, on  
compare les diverses parties de la fleur chez  
les *Polygalas*, et en général les organes de la  
nutrition et de la reproduction, on remarque  
que le nombre des pièces du calice, chez  
presque toutes, est de 5 - Or, ce type  
numérique nécessite, pour les autres parties  
de la fleur, le même nombre ou l'un  
de ses multiples, sans le type régulier.  
Il est loin d'en être ainsi fr. le genre *Krameria*  
qui présente sous ce rapport de grandes  
anomalies, et dont l'androceé diffère  
notablement de celui des autres *Polygalas*.



néanmoins cette anomalie cesse lorsque  
avec de Lussieu on admet que la position  
des étamines l'emporte sur le nombre.  
En effet comment expliquer à première vue  
dans le polygala le nombre d'étamines dans  
ses fleurs à 3 ou 5 pétales? La question est traitée  
évidemment incorrecte et certaines espèces,  
plus proches du type vrai, ne se prêtent  
mieux que d'autres à la démonstration.

Si l'on examine le *polygala myrtifolia*  
et qu'on le reporte au genre *Krameria*  
on trouve 4 étamines également alternes,  
au lieu de 8, et chacune d'elles occupe une  
position correspondant à un faisceau de 2  
chez les *Polygala*, mais dans le dernier genre  
les antères sont uniloculaires, tandis qu'elles  
sont à 2 loges dans les *Krameria*. Il y a  
donc encore similitude. L rapprochement  
serait même plus frappant lorsqu'on considère les  
espèces les plus parfaites du genre *Krameria* par  
rapport au vrai type des *Polygalées*.

M<sup>r</sup> M<sup>r</sup> Triana & Planchon  
ont effectivement montré que le st.  
spartioides présente 4 étamines opposées  
ou soudées par les filets et alternant avec  
les pétales, la place d'une 5<sup>ème</sup> étamine reste  
vacante entre les 2 pétales squamiformes.  
C'est ainsi que les botanistes sont parvenus  
à rattacher les *Krameria* aux autres *polygalis*  
en établissant, d'une part, l'alternance comme  
l'un des caractères de cette famille, et d'autre  
part, en prenant pour terme de comparaison  
la somme des loges de l'anthère, et non le nombre  
des filets.

Enfin de nouvelles espèces récemment étudiées  
sont venues former le trait d'union qui  
manquait entre les *Krameria* et les autres *Polygalis*.  
Si après tout ce qui vient d'être dit sur  
le *Krameria* il ya lieu de considérer ce  
genre comme faisant partie des *Polygalis*  
et ne pouvant en être séparé —  
le nombre des espèces appartenant au genre  
*Krameria*, décrites ou signalées, jusqu'à

ce jour est de trente et quelques  
parmi lesquelles plusieurs synonymes ont  
déjà été reconnus.

M<sup>re</sup> Cotton fit une revue sérieuse  
de ces espèces surtout au point de vue  
Botanique qui n'intéresse guère la  
matière médicale de sorte que j'ai cru  
inutile de reproduire cette partie de sa  
thèse. Seulement avant d'aborder ce qui  
a rapport à la matière médicale je  
donnerai les caractères généraux (Botaniques)  
du genre *Krameria* compris dans le  
résumé suivant de M<sup>re</sup> Cotton:

Anthères: Immobiles et attachées par leur base, conjuguées,  
à 2 loges. La déchisence s'effectue par un  
double pore terminal; cependant, dans le  
*Krameria argentea*, l'anthère paraît s'ouvrir  
par un pore unique.

Corolice: Quatre à cinq folioles (pétales de Linné) parvenant  
(après un certain degré de développement) à se disposer sur  
5 rangs lorsqu'il en existe 5, et sur 2 lorsqu'il  
y en a 4.

Ils ont la fructification suivante : 2 sont  
extérieurs et opposés, 2 intérieurs  
et opposés, la 5<sup>me</sup> est solitaire, très  
étroite ; le plus souvent elle manque ;  
elle existe presque constamment dans  
les *Krameria canescens*, *grandiflora* etc.

Corolle

Irégulière, ne présente jamais de carin  
composé de 5 sepals, rarement 4. Les  
3 pétals, en contrastant avec stériles, le  
fleur penchée, sont munis d'un onglet  
allongé ; le plus souvent ils sont soudés  
par la base de leur onglet et parfois jusqu'à  
la lèvre, ainsi qu'on l'observe dans  
les *Krameria parvifolia* et *lanceolata*.

Étamines

Tous les ouvrages de Botanique définissent  
les étamines chez les *Krameria* : 4 Bisporées  
non sautées, 2 sont droites et inégales ;  
cette définition n'est plus admissible  
puisque la sautée existe à un certain  
degré dans quelques espèces de *Kram.*

Feuilles

Altères, toujours simples, excepté  
dans les *Kr. cytharoides* et *cinerea*

qui ont des feuilles de 3 folioles  
opposées; dans le 1<sup>re</sup>, on remarque un  
bord calleux dans le K. ixina et  
quelques autres — dans presque  
toutes les espèces, la feuille est  
terminée par une pointe très-aiguë  
et rude.

Il n'existe pas de stipules à la base des  
feuilles, et les épines qui s'observent à  
aiselle dans quelque *Krameria*, ixina  
par exemple, paraissent être des  
bourgeons avortés plutôt que des  
stipules; c'est du reste à quinquin  
leur fonction et le développement  
qu'elles acquièrent souvent dans  
le haut des tiges en produisant  
de petits feuillets.

Leurs En grappe terminale, et quoique  
latérale parfois, elle a toujours comme  
par être terminale. Elles sont irrégulières  
et ~~diversément~~ ordinairement horizontales  
après épanouissement, rarement pendantes,



## Fruits

Indurécents, coriaces, globuleux, capsule  
hérissée de piquants (Figures //)

L'ovaire est solitaire et supérieur, parfois  
comprimé, et alors chaque face est parallèle  
à une des grandes étamines

Les ovules sont au nombre de deux  
suspensives, mais presque toujours liés avec

Pédicelle extrêmement très-court; dans la plupart  
des espèces articulé à la base et au  
niveau des bractées toujours opposées et  
portées à des hauteurs variables avec les  
espèces; ainsi, elles sont au milieu  
du pédoncule dans la *Krameria tomentosa*  
aux 4/5, dans la *Krameria lanceolata* et  
tout à fait sans la fleur dans le *K. sp.*

Les bractées sont toujours foliacées contrairement  
à ce qui a lieu pour les autres polygalées

## Pétales

Quatre ou 5: le nombre 5 est de beaucoup  
le plus constant; 2 sont écartés et courts,  
les autres onguiculés et longs.

## Semences

Uniques par avortement de la seconde  
dont on peut retrouver la place par

un examen attentif; périsperme nul,  
excepté dans le *Kr. cinerea*; embryon  
droit ou peu arque; radicule supérieure  
et aboutissant à peu près à l'ombilic;  
cotylédons un peu convexes. Les semences  
ne portent pas l'appendice au sommet  
comme dans les autres *Polygalis*.

Lussien et de Candolle attribuent à  
la semence des *Krameria*, un périsperme  
charnu.

Sepales Variant de 4 à 5, mais plus souvent  
quatre.

Style Globe, unique, s'aminéissant de bas en  
haut, finissant en aigle le plus souvent.

B. Matière médicale } Diverses sortes  
commerciales  
Examen microscopique

Les espèces de racines de *Ratanhias*  
employées en médecine et fournies par  
le genre *Krameria* sont au nombre de  
4 principales à savoir :

1. *Ratanhia officinal* (ou *Leion*, de Payson)



2. *Ratanhia samantha* de l'île de Grenade

3.     "     des Antilles

4.     "     du Texas

~~~~~

1. *Ratanhia officinal* ou R. de Perou

ou encore appelé R. de Cayta

Origine

de cette

Racine



(Figure 12) Racine

*Ratanhia officinal*

L'origine de cette racine n'est pas  
sûre, elle provient du *Kramnia*  
*triandra* plante décrite et figurée par  
H. Ruiz <sup>1er</sup> botaniste de l'expédition espagnole  
de figure de Perou organisée par le roi  
l'Espagne; vers la fin du siècle dernier  
cette plante est un petit arbuste ligneux  
dresse à tige haute d'un pied à deux  
avec des branches tombantes, jaunes, qui  
ont de 2 à 3 pieds de long. Il se fait un  
les fleurs stériles, sablonneuses des  
collines du Pérou et de la Bolivie  
à une altitude de 900 à 2500 m. Il  
s'y trouve souvent en grande abondance  
et orne le sol de ses belles fleurs rouges  
étoilées et de son feuillage gris argenté.



au mois d'août principalement

Le *Krameria triandria* est la première espèce du genre dont la racine ait été usitée en médecine et c'est à tort que Duchesne attribue la priorité sans ceffer au *Kr. eximia* (Duch. Répertoire des pl. usuelles, p. 287) -

Le mot *ratanhia*, nom sous lequel cette racine était connue dans la province de Huancayo à l'arrivée des espagnols, signifie plante velue, sans doute à cause de la pubescence de ses jeunes rameaux - On lui donnait encore le nom de *Dumachaca* qui veut dire bonnet ou carque de lion, probablement à cause de la forme de la fleur avant et après son épanouissement - Dans les provinces de Huaroche, Canta et Xanta, elle était également connue sous ce dernier nom mais plus particulièrement sous celui de racine pour les dents -

Les naturels et les espagnols s'en servaient

en effet, pendant longtemps comme  
dentifrice avant de l'employer à l'interieur.  
Ce fut Ruiz, l'auteur de la découverte  
qui songea le 1<sup>er</sup> à faire usage de la racine  
comme astringent et l'appliqua à la  
médecine interne. Il fit connaître ses propriétés  
dans une dissertation publiée en 1799  
(Diss. sur la rat. Mem. de l'Académie royale de Med.  
tome 1. 1799) traduite en français par  
Bourssois de Lamotte Paris 1808 et sous  
laquelle il consignait un travail chimique  
incomplet sur cette racine. Cependant cette  
substance acquise ainsi à la matière  
médicale était rare dans le commerce et  
difficile à se procurer; il en fut ainsi jusqu'en  
1820, époque vers laquelle plusieurs praticiens  
distingués popularisaient son emploi; soit  
à cause des recherches chimiques dont cette  
racine avait été l'objet, soit qu'elle fut  
devenue un article courant dans le commerce  
de la droguerie. A partir de cette époque elle  
n'a cessé de nous arriver plus ou moins

abondamment et se constitue la seule  
espèce commerciale de Ratanhia  
jusqu'en 1854 date de l'introduction de  
plusieurs espèces nouvelles, dont on parlera  
plus loin et qui tendent à faire disparaître  
la première.

Le *Krameria triandria* paraît à peu  
près particulier à la flore du Pérou, ce qui  
justifie la dénomination de Ratanhia  
du Pérou, donnée à la racine.

Outre les différences que cette racine peut  
offrir dans sa forme sa couleur et ses dimensions,  
variables selon l'autre, on en distingue deux  
le commerce de la droguerie. Les variétés  
principales, l'une longue et l'autre courte;  
toutes les deux arrivent par Lima et  
l'exploration n'en fait surtout au port d'Europe.  
Ces différences dans la longueur des racines  
est due à l'influence du sol que les  
fournisseurs ou d'un usage particulier qu'on  
leur a fait subir sur les lieux et non à  
la provenance d'espèces différentes, ainsi.

que le procurent les fragments de tige qu'on  
rencontre sous les souches - Les racines courtes  
sont toujours plus ou moins brisées, ce qui  
donne la difficulté que présente leur extraction.  
La racine principale, ordinairement pivotante, porte  
le plus souvent un grand nombre de racines secondaires,  
horizontales assez régulières et véritablement coniques.  
La dimension de cette variété est la seule caractéristique  
important capable de la distinguer du type com-  
mercial. Sous la dénomination de Paris, on en trouve  
des échantillons forme la racine longue, qui  
est le vrai type, néanmoins le mélange n'est  
pas fait sur les lieux, car les souches arrivent toujours  
reparées, probablement parce qu'elles proviennent  
de différents points du littoral ou de l'intérieur.  
La variété longue ne diffère de celle qui est ~~en~~ <sup>en</sup> ~~rien~~  
de plus que par la longueur de ses racines  
pouvant atteindre un mètre, bien qu'il en  
soit pas le cas général. Cette variété  
arrive comme la précédente en faisceaux  
liés par les plus grosses racines, mode d'emballage  
qui empêche la séparation de l'écorce avec

le bois -

Lorsqu'on a sous les yeux une racine entière de *Krameria tinctoria*, on remarque à l'aspect du collet, le corps de la racine qui paraît, sans une partie de sa longueur, du moins, n'avoir pas séjourner sous terre, il a la même direction que la tige dont il est le prolongement - Il se divise, à une certaine distance du collet, en un grand nombre de racines secondaires qui affectent ordinairement la direction horizontale. - La forme de la racine principale aussi bien que des axes secondaires est cylindrique, généralement droite ou à peu près; sa forme, ses sinuosités et son aspect bien à la force permettent toujours de la distinguer du R. de la N<sup>le</sup> Grenade, mais il faudrait une peu plus d'attention pour la separer du R. des Antilles; sa couleur d'un rouge plus prononcé et tirant beaucoup moins sur le noir que dans la dernière l'absence

presque complète de rides longitudinales  
et surtout de fentes transversales  
profondes, sont les caractères essentiels dont  
il faut se servir sans circonstances

**Corce** La corce principale présente dans  
les échantillons un peu âgés et jusqu'à  
une certaine distance du collet, une écorce  
très rugueuse, fendillée verticalement  
et horizontalement. Les fentes verticales  
sont les plus rares et pénètrent peu  
profondément dans l'écorce. Les fentes  
horizontales, quoique peu profondes,  
atteignent rarement le bois sous-jacent.  
à ce qui a lieu pour le Ratanhia  
des Antilles et de la Nlle Grenade.  
Les fentes sont le virus de toutes les cellules  
du développement propres l'écorce et n'ont  
point été produites pendant la  
semiation comme dans ces deux autres  
ratanhia.

Le rapport entre l'écorce et le bois ne  
sépare guère  $\frac{1}{4}$  de la longueur sur

rayon de l'arc représente par la coupe  
transversale de la racine. Cette partie  
de la racine offre une surface blanchâtre  
et un intérieur d'un rouge-brun foncé,  
résultat de l'altération profonde du tannin;  
aussi cette écorce est-elle friable, presque  
sans saveur dans les racines de 8 à 10 ans;  
elle doit être rejetée des préparations phar-  
macutiques. A cet âge le bois, se fonce  
considérablement, l'altération de ses principes  
étant corrélatrice de celle de l'écorce. On  
rencontre fréquemment de ces racines  
principales qui ont 0<sup>m</sup> 03 de diamètre.  
Les racines secondaires sont en général  
régulièrement cylindriques peu tortueuses,  
presque jamais fendillées; leur surface  
est d'autant plus unie qu'elles sont plus  
jeunes. L'aspect extérieur de l'écorce  
est couleur de rouille; l'intérieur est d'un  
rouge-faîné très-peu variable; la  
couche immédiatement en contact avec le  
bois est plus pâle. L'écorce se détache

du bois avec une grande facilité et par de larges plaques lorsqu'on l'écorte; sa consistance fibreuse la rend difficile à pulvériser et suffit pour distinguer ce *Ratanhia* de tous les autres -

Dans la coupe horizontale des racines recouvertes on voit que le rapport entre l'écorce et le bois augmente de valeur en raison inverse de l'âge et de la grosseur des racines, au point de devenir égal à la moitié de la longueur du rayon.

## Bois

Le bois est d'un jaune assez foncé mais s'assombrissant avec l'âge et la racine; dans celle de un an il est presque blanc. A la coupe transversale il se divise ainsi que le bois de toute la plante en une série de feuilletés minces correspondant aux couches annuelles. L'écorce possède une saveur très astringente et amère au même temps la saveur du bois est beaucoup moins prononcée.

La tige du *Kromeria bismarckii*



Tige

La tige du *li. tuandra* dont on ne trouve plus guère, que des fragments faisant corps avec la racine, on plus rarement mêlé à celle-ci est d'aspect beaucoup plus serré que la racine; elle est souvent noueuse et irrégulière - Dans les échantillons du *Museum* elle offre à sa surface une couleur foncée passant au noir. Dans les autres son aspect extérieur et sa couleur interne varient avec l'âge aussi bien que pour la racine - Il est plus rare de rencontrer des tiges portant de jeunes branches toujours couvertes de poils soyeux comme dans le vrai type de *Ruij*. La partie corticale est relativement moins développée dans la tige que dans la racine - L'écorce est très mince sur les tiges dont l'âge ne dépasse pas 3 ou 4 ans; la surface externe est d'autant plus lisse que la tige est plus jeune, mais presque toujours racornie et écailleuse dans les échantillons du *Museum*; à cet âge, l'écorce de la tige

est presque aussi astringente que l'écorce  
de la racine, aussi a-t-on tenté à  
une époque de substituer ou tout au  
moins d'associer fr. les usages de la  
racine, l'écorce de la tige à celle  
de la racine ; ces deux parties de la  
plante ne paraissent pas différer dans  
leurs propriétés ; le mélange était fort  
en Amérique et nous arrivait à cet  
état ; cependant ce fait signalé par  
plusieurs auteurs et entre autres par  
Martius, paraît n'avoir été tenté  
que comme essai -

À côté des tiges vivantes au moment de l'éclosion  
de la plante, on trouve assez souvent des  
tiges mais mortes de vétusté et chez Bogdan  
l'écorce fort rugueuse est 2 ou 3 fois plus  
épaisse que dans les rejetons ; cette écorce  
d'un brun noir est presque complètement  
imbricée, ordinairement couverte de lichens.  
Les tiges portent quelques fentes parallèles à

l'âge qui pénètre jusqu'au bois : l'écorce recouvre un bois noirâtre partiellement en décomposition - Il est rare que cet état morbide lorsqu'il existe sur la tige, ne se communique pas à quelques unes des racines principales - La couleur interne de l'écorce est encore plus foncée que chez les racines du même âge et lorsque l'épiderme est tombé, la surface devient couleur de rouille; en nuances font que l'écorce tranche nettement avec le bois dans la coupe transversale - Le rapport de l'épaisseur entre l'écorce et le bois qui dans les branches âgées an atteint à peine  $\frac{1}{10}$  de la longueur du rayon, peut dépasser  $\frac{1}{2}$  dans les tiges aériennes - Le bois des tiges est blanc jaunâtre, plus pâle au centre, et peut se séparer facilement par couches

## 2 Ratanhia de Savanille

ou de la N<sup>lle</sup> Grenade

Le Congrès botanique de Ratanhia de Lion est établi depuis longtemps et de telle sorte qu'il ne prête plus à la confusion

Histoire  
de la  
Racine

il n'en est pas de même des raisons connues  
actuellement dans le commerce de la  
Sagoueri sous le nom générique de Ratanhia  
de Savanilla qui, quoique de récente  
introduction dans la matière médicale,  
ont offert jusqu'à ces derniers temps une  
histoire aussi embrouillée que celle des  
rhubarbes ou de l'hermodacte —

En 1811 Turrae, dans sa flore des Antilles,  
donne la figure et une description détaillée  
des *K. ixina*, découvert par Seefling  
sur le continent américain aux environs de  
Cumaná, et brièvement décrit par Linnaeus  
en 1758 — Turrae ajoute à la description que la  
racine de cette kramère étant fortement  
asturizante doit jouir des mêmes propriétés  
que celle des 2 espèces décrites par Ruiz et  
font les racines sont employées en médecine  
par les espagnols et les portugais —  
Cependant il paraît qu'à cette époque  
Turrae ne l'avait pas vu utiliser à  
cet effet dans les contrées qui la produisent

car il recommande à ceux qui auront occasion de s'en servir de l'employer avec réserve sans la crainte qu'elle ne vicié ses principes nuisibles.

En 1829 Guiboust mentionne la racine du *K. ixina* comme substance astringente, mais il en confond la description avec celle du *R. du Pérou*; du reste, si toutefois il avait vu cette racine, il ne lui attribuer aucune importance puisqu'il ne la signale pas même dans son *Histoire abrégée des Trogues simples*. Un peu plus tard Martius dit avoir trouvé le *K. ixina* au Brésil sur les plateaux de Laraniam et dans les plaines sèches près d'Ouros et il ajoute « Le Brésil possède donc aussi cette plante dont la racine astringente est connue dans les journaux scientifiques, sous le nom de *Ratanhia des Antilles* » - A. de St Hilaire qui décrit trois espèces de *Krameria* dans sa flore du Brésil, ne dit jamais mot de *Ratanhia*.

Ses racines -

M<sup>r</sup> C. Gay attribue à la racine du *K. astroides*,  
qui; son reste, est employé pour la teinture,  
les mêmes propriétés qu'à celle du  
*Krameria triandra* -

Geiger mentionne une racine de faux *Ratanhia*  
apparus dans le commerce et qu'il est aisé de  
reconnaître à son écorce grise et à son bois  
d'un jaune pâle -

Martius ayant trouvé parmi le *ratanhia* de  
Léon quelques fragments d'une racine à  
surface rude et inégale, d'un jaune orangé  
et à bois mou, n'en connaît pas l'origine  
et pense qu'elle provient d'un faux  
*Ratanhia* -

Wiggers a écrit l'opinion qu'un faux *ratanhia*  
était la racine de *Nanary* mais  
Mettendorfer prouve que cela était impossible.  
D'après Christmon la racine de *ratanhia*  
du Léon est sophistiquée souvent par  
celle du *K. iuxta* de Maym. « Les

dit-il qu'elle est mûre au R. du Deser mais  
il est probable qu'elle lui est identique de  
propriétés » En Résumé, les auteurs qui  
ont écrit sur la matière médicale avant  
1855 ne disent rien de positif à ce sujet;  
M M. Thomson et Pereira gardent entièrement  
le silence sur ce point, et le peu qu'en  
disent les ouvrages de matière médicale et  
de ph<sup>ie</sup> allemands, se rapporte à quelques  
échantillons trouvés mêlés accidentellement  
ou avec intention au vrai *Ratanhia*  
Cependant vers 1855, il arriva sur le marché de  
Londres une certaine quantité d'un *ratanhia*  
différent de celui du Pérou, venant de Savielle  
port situé à l'embouchure de l'un des bras  
du fleuve Magdalena, et qui à cette époque  
avait été rendu libre pour faciliter le  
commerce sur ce point: d'où le nom de  
*Ratanhia Savielle* ou *Ratanhia de la Vallée*  
*Grenade* donné à cette racine d'origine alors  
inconnue. Le *Krameria triandra* n'ayant  
pas été signalé sur ce point de l'Amérique



on en conclut avec raison que le  
Ratanhia était produit par une espèce  
de *Krameria* distincte de la première.  
La dénomination du R. Savanille a été  
appliquée depuis, par les droguistes à tous  
les ratanhias différents de celui du Pérou.  
Le Ratanhia à surface blanchâtre, à racines  
courbes, tortueuses et brisées ou R. de la  
N<sup>lle</sup> Grenade, est en effet le 1<sup>er</sup> qui pour-  
rait arriver par cette voie. Néanmoins la  
description donnée en 1855 par le Dr  
Schubert se rapporte au Ratanhia  
à surface noirâtre et fendillée à racines  
longues, droites et cylindriques du Ratanhia  
des Antilles -

Il existe aujourd'hui dans le commerce  
deux types bien tranchés de ces sortes de  
Ratanhia ; à savoir celui de la N<sup>lle</sup>  
Grenade et celui des Antilles -

Description du Ratanhia de la N<sup>lle</sup> Grenade  
ou R. Savanille [Figure]  
De tous les ratanhias différents



Origine  
Botanique

de celui du Pérou, cette est la première  
dont nous dit que soit arrivée en Europe  
en quantité suffisante pour constituer  
un article courant de droguerie, bien  
qu'en 1864 il ait été envoyé en Allemagne  
un autre *Ratanhia*, celui du Texas -  
Le *Ratanhia* de la nouvelle Grenade  
arriveait directement, sous le nom de  
port de Savanilla; aujourd'hui il est  
exporté par les ports voisins tels que  
Santa Marta et Carthagène - Il fut reçu  
pour la ~~seu~~ fois en Allemagne par  
Gehe et Cie; quelques exemplaires furent  
expédiés par la maison Lemp Hauffmann et  
Cie à Paris - Il tend de jour en jour à  
disparaître du commerce, car son aspect  
robougné est peu favorable à la vente  
et on lui substitue sous ce rapport le  
*Ratanhia* des Antilles - Il paraît d'ailleurs  
que son extraction est excessivement difficile  
et le rendement peu considérable ainsi  
que le prouve le brevets des racines -

Jusqu'en ces derniers temps on avait rapporté avec incertitude cette racine au Krammeria isina de Linné; on ignorait même au point de quelle contrée de la N<sup>de</sup> Grenade elle provenait, et faute de renseignements on lui avait donné le nom de port Savanille par lequel elle avait été exportée.

D'après (Pharmaz. Journ. t. VI pag. 460, mars 1865) - M<sup>r</sup> Hambury ayant cherché vainement pendant plusieurs années à élucider cette question, a profité d'une mission de M<sup>r</sup> Wey à la N<sup>de</sup> Grenade pour faire ses recherches à Santa Marta concernant l'origine du Batankia M<sup>r</sup> Wey a en effet, visité les lieux de production et ayant officiellement constaté que cette racine était retirée des environs de Giron petite ville située à l'ouest de Plumfona, il dirigea ses recherches de suite - Sans une lettre datée du 31 janvier 1864, il annonça

que d'après les informations qu'il a pu  
avoir, la plante croît en abondance  
dans les montagnes nues et autour des ravins  
qui se trouvent à une journée de marche  
de Bucaramanga. Il dit avoir vu près  
de Girón une grande quantité de cette  
racine emballée dans des sacs de toile  
et prête à être expédiée.

Dans une autre lettre datée du 1<sup>er</sup>  
février, il dit avoir vu dans la vallée  
de Girón une ~~forte~~ grande quantité de  
cette racine arrachée pour l'exportation  
et à quelques lieues de là une  
vaste étendue de terrain se trouvait  
couvert de la plante. Le sol est aride,  
gravelleux et extrêmement dur, à tel  
point que les instruments de fer dont  
on se sert sont rapidement courbés;  
c'est ce qui fait que les racines sont  
ordinairement brisées, car leur fragilité  
est assez grande à l'état frais.

Les échantillons envoyés par Wein  
 consistaient en plants jeunes et  
 séchés, portant des fleurs et des  
 fruits et des tiges avec leurs racines;  
 ces racines ressemblaient parfaitement  
 à celles du commerce; quant à la plante  
 M<sup>r</sup> Hambury la reconnut de suite  
 pour un *Krameria* et cherchant à en  
 déterminer l'espèce, la trouva assez  
 semblable à quelque chose près,  
 au *Krameria ixina* de Linne figuré  
 par Hayne et qui paraît être la  
 même que celui de Vanae. D'accord  
 avec M<sup>r</sup> Viana à qui, il avait montré  
 cette plante, M<sup>r</sup> Hambury créa donc  
 une nouvelle espèce de *Krameria*:  
*Krameria de la N<sup>lle</sup> Grenade* -  
 Cette racine se présente rarement  
 entière dans le commerce, ce qui est  
 une conséquence de sa fragilité et de  
 difficultés qui présente son extraction

Description  
 de la  
 Racine



(Figure 13)

Elle offre un aspect tortueux - Le corps de la racine est le plus souvent pivotant et si court qu'il a la forme d'un navet ; il donne naissance à des racines également courtes et ce sont celles-ci principalement qui constituent la racine commerciale - Leur surface est blanchâtre et leur forme plus ou moins prismatique avec quelques stries longitudinales, tandis que la racine principale ne présente pas d'angles, mais est ordinairement chagrinée à sa surface - On observe à des distances assez rapprochées des fentes horizontales qui quoique peu profondes, atteignent souvent jusqu'au bois ; ces fentes résultent d'un retrait de l'écorce pendant la germination, sont beaucoup moins nombreuses et moins marquées que dans le *ratanhia* des Antilles - La racine principale exceptée, il est extrêmement rare de rencontrer des fentes parallèles à l'axe.

Dans les très. gros tronçons l'écorce se fissure quelque fois en un certain nombre de feuillets faciles à séparer les uns des autres et dont le plus extérieur est presque insipide.

Les racines ne prennent point une surface rugueuse ou vieillissant comme dans le Ratanhia du Pérou, mais gardent leur poli, car l'épiderme ne disparaît pas. Enfin, sur certains échantillons, on observe des rides transversales.

L'intérieur de l'écorce est d'un rouge plus brun que dans le Ratanhia du Pérou la texture est beaucoup plus compacte et moins fibreuse que dans la dernière, aussi la pulvérisation se effectue-t-elle avec plus de facilité, et la poudre obtenue est d'un brun encore plus accentué que celui de la racine entière.

Dans les vieilles racines, l'écorce est également plus brune que dans les jeunes - Bien que son adhérence au

bois ne soit pas très forte puisqu'elle ne  
separe nettement de celui-ci par  
la persécution, on trouve rarement des  
fragments d'écorce séparés de la partie ligneuse  
car le bois n'étant peu fibreux, il se  
rompt facilement avec la plus  
grande facilité; lorsqu'on emploie la  
racine et accompagne l'écorce - La  
couche de l'écorce immédiatement  
en contact avec le bois en a la couleur  
Le rapport entre l'écorce et le bois  
tient le milieu entre le ratanhia  
des antilles et celui du Pérou, il  
atteint fréquemment  $\frac{1}{2}$  de la longueur  
du rayon - (Figure 14)

Le bois est d'un blanc jaunâtre, légèrement  
plus pâle que celui du ratanhia du  
Pérou, dont il serait difficile de le  
distinguer par ce seul caractère,  
mais sa texture, est à fibres beaucoup  
plus courtes, ce qui rend compte de la  
fragilité de la racine - Lorsqu'on

Rapport entre le  
bois et l'écorce.



Figure 14



la coupe en couches minces, il ne se  
fibre pas en feuillets comme dans le  
Ratanhia du Pérou; il oppose à la  
pulvérisation une résistance beaucoup  
moindre que ce dernier et ne donne pas de  
longs filaments. Il est un peu plus  
dur et plus compact que dans le  
Ratanhia des Antilles.

L'aspect particulier de ce Ratanhia le  
rend tellement différent des autres,  
qu'on peut le trier sans embarras lorsqu'il  
se trouve mêlé, on le trouve suffisamment  
dans le commerce aujourd'hui.

### 3° Ratanhia des Antilles

#### Historique

Le Ratanhia qui tend à remplacer  
dans la droguerie, non seulement celui  
de la petite Grenade mais aussi celui  
du Pérou, soit à cause de la grande  
quantité de résine qu'il fournit, soit  
à cause de sa facile exploitation et  
du grand développement de ses  
racines, a reçu le nom de Ratanhia



des Antilles, parce qu'on l'attribue  
généralement et non sans raison au  
*Krameria ixina*, décrit par Cussac  
comme plante de ces îles. Cependant  
il n'est point particulier aux Antilles,  
comme on pourroit le croire, et se  
retrouve sur une vaste étendue  
du continent Américain. Bien qu'il  
constitue un type commercial,  
tranché aujourd'hui; il ne doit pas être  
fourni par une espèce unique et  
invariable de *Krameria*. Il doit  
en effet en être des *Ratanhia* comme  
des *Salicaria*, qui n'offrent rien de  
bien constant sous ce rapport. La  
*Ratanhia* des Antilles ne présente  
pas comme celle du Mexique et de la  
Nouvelle Grenade, un aspect et une  
nuance toujours unique, en un  
mot, une apparence extérieure  
caractéristique. On trouve des

cette espèce, ses racines sont à fait  
noires portant toujours un grand nombre  
de fentes transversales dans l'intérieur  
desquelles on observe un épiderme assez  
lisse, ou plus ou moins mat - Ce caractère  
se trouve aussi bien dans de grosses racines  
que dans des petites et ne peut provenir  
de l'âge -

À côté de cette forme se trouve beaucoup la  
plus commune, on rencontre d'autres  
racines de couleur fauve, ne portant  
presque pas de fentes transversales, mais  
qui sont au contraire striées parallèlement  
à l'axe comme si dans le 1<sup>er</sup> cas  
la déminution avait opéré un retrait  
dans le sens de cet axe, et pour le 2<sup>em</sup>  
cas dans le sens contraire - Cette  
forme et cette disposition se trouvent  
encore dans de grosses comme dans de  
petites racines et même dans des sondes  
entières - Entre ces deux formes

on rencontre tous les intermédiaires possibles.  
Ce sont de parallèles observations en grand  
nombre de fois répétées qui ont fait  
soupçonner le concours de plusieurs  
espèces de *Krameria* à la production  
de *Ratanhia* des antilles. Parmi les  
le *Krameria* *ixina* semble jouer le  
principal rôle ; à côté de celui-ci  
on peut placer en 2<sup>e</sup> ligne d'après  
Cotton le *K. sparteaoides*.

*Ratanhia* des antilles à surface noire

Figure 15

Les tronçons de tige qu'on rencontre rarement  
mêlés aux racines de ce *Ratanhia* ont une  
écorce noire luisante, l'écorce est très  
mince et recouvre un bois à cassure  
courte, absolument de la même  
consistance que dans la racine. A faible  
surtout certain hauteur, cette tige ne présente  
jamais de fentes. A l'approche du collet  
l'écorce augmente de épaisseur et devient  
fendillée ; son intérieur présente la



Figure 15

même couleur que chez la racine ; le  
bois ne se divise pas en feuillet à la  
section transversale.

Les fragments de la tige offre tous les  
caractères de celle du *Krameria incisa*  
de l'herbier du Muséum.

## Racine

La grosseur peut atteindre deux  
à deux  $\frac{1}{2}$  centimètres de diamètre et  
présente souvent alors de longues fentes  
très béantes et parallèles à l'axe qui sont  
le résultat de la rupture des couches  
superficielles de l'écorce sous l'influence  
de la croissance ; de même que dans  
les *Ratanhia* du Pérou elle n'altère  
jamais le bois. Les grosses racines ont  
une saveur moins astringente que les  
médicées.

Les racines petites ou de la grosseur moyenne  
présentent comme les plus grosses une  
épiderme noire et toujours plus ou moins  
craquelée ; on observe assez souvent  
sur toute la longueur, des rides

parallèles à l'axe indépendamment de  
nombreuses fentes transversales qui  
caractérisent nettement cette espèce  
de *Ratanhia* et servent à la distinguer  
des autres.

Les fentes transversales pénètrent parfois  
jusqu'au bois, preuve de leur formation  
pendant la déviation qui a produit  
un retrait dans le sens de l'axe car  
le bois est peu fibreux - Néanmoins  
il y a entre ce type et le suivant tous  
les intermédiaires et l'on rencontre des  
racines qui offrent à la fois des fentes  
transversales et des rides longitudinales  
sur une surface noire, mais les fentes  
transversales sont toujours d'autant  
plus marquées que la couleur de la  
racine est plus foncée - D'autres encore  
ne présentent aucune strie longitudinale  
et très peu de fentes transversales; ces  
racines offrent alors une assez grande  
ressemblance avec le *Ratanhia* du Pérou.

parmi lequel on en a trouvé à diverses  
époques ; une pareille falsification  
(si toutefois à mélange intail par accident)  
n'eût pas été possible avec le Ratanhia  
de la N<sup>lle</sup> Grenade - Le Ratanhia des  
Antilles se présente sous forme de racines  
cylindriques et droites, elles arrivent  
triscées de la longueur de 1/2 à 1/3 de la longueur  
ce qui peut représenter environ  $\frac{1}{3}$  de  
la longueur primitive -

L'écorce nous à la surface est d'un brun rougeâtre  
très terni à l'intérieur, la cassure est fibreuse  
et non fibreuse d'un couleur légèrement  
plus foncée que dans le Ratanhia de la  
N<sup>lle</sup> Grenade, et tranche surtout avec  
celui de Pérou. La couche immédiatement  
en contact avec le bois est plus claire,  
plus fibreuse et lui adhère fortement  
cependant elle s'en détache facilement  
avec le reste de l'écorce à la percussion  
ou lorsqu'on plie la racine. L'écorce  
se laisse facilement pulvériser et

donne un fruit marron ; sa saveur est  
 sensiblement moins astringente que dans  
 la racine de même âge du *Ratanhia*  
 du Déron - Le bois est d'un jaune  
 très-faible, à fibres courtes ; il se rompt  
 avec la plus grande facilité et donne  
 une cassure nette - Le rapport  
 entre l'écorce et le bois offre une  
 valeur plus grande que dans les autres  
*ratanhies*, à l'exception de celles du  
 Texas, on le trouve rarement inférieure  
 à  $\frac{2}{3}$  dans les grosses racines et dans les  
 racines de la grosseur d'un tuyau de plume,  
 il atteint faiblement  $\frac{1}{2}$  de la longueur  
 du rayon.

*Ratanhia des Antilles à surface brune*  
 [Figure 16.]

C'est à cette espèce que se rapporte  
 le plus la description que plusieurs  
 ouvrages allemands donnent du *ratanhia*  
 des Antilles - Elle présente sous  
 forme de racines tout aussi droites et

Figure 16





de mêmes dimensions que l'épice  
dont on vient de parler, mais elle s'en  
distingue par son épiderme roussâtre ; par  
ses stries parallèles à l'axe, ce qui lui  
donne quelque ressemblance avec l'épice  
stéril ; par l'absence de fentes transversales  
ou lorsqu'elles en porte quelques-unes, elles  
pénètrent peu profondément dans l'écorce  
et ne sont pas blanches. L'intérieur de l'écorce  
ne s'effrite pas sensiblement par sa couleur  
de Ratanhia de la N<sup>de</sup> Grenade et de la  
variété précitée entre lesquels elle tient  
un juste milieu - La texture de ces racines  
paraît cependant un peu plus uniformément  
fibreuse que dans ces dernières - Le bois offre  
rien de bien particulier si ce n'est que ses  
fibres sont moins courtes que dans la  
Ratanhia de la N<sup>de</sup> Grenade ce qui le  
rend plus flexible que celui-ci -

La racine est aussi astinguente  
que dans l'épice précédente, un peu



nauséabonde et sans amertume, sensible  
comme le *Ratanhia* de la N<sup>ch</sup> Grenat  
et la variété a. *tenus*, contrairement  
à ce qui a lieu pour celui du Pérou.

#### 4 - Ratanhia du Texas

Le *Ratanhia* est produit par le  
*Krameria lanceolata*, il ne peut être  
considéré comme une espèce commerciale  
du moins chez nous. Les ouvrages  
allumantés seuls mentionnent cette racine  
et en donnent une description peu  
détaillée. Elle fut introduite par la  
maison Haeffmann et Cie et vint  
en Europe par un drogiste de Berlin en  
1854 qui la fournit à Berg et celui-ci  
en décrit la structure anatomique  
en 1856. On en trouve un échantillon  
authentique avec la plante dans l'herbier  
du Muséum qui fut rapporté du  
Texas par M<sup>r</sup> Breuil, par un examen  
superficiel, le *Ratanhia* pourrait être  
pris pour le *Ratanhia* des Antilles

Rapport entre le bois  
et l'écorce



noirâtre, mais ce qui le distingue surtout  
de celui-ci et de tous les autres, c'est  
l'intérieur de son écorce dont la cassure ne  
peut être mieux comparée qu'aux veines  
marbrées de la rhubarbe de Chine.  
La consistance est spongieuse. L'épaisseur  
de l'écorce est plus considérable que dans  
tous les autres ratanhies, elle est rarement  
moindre que la moitié du rayon et plus  
grande dans les racines secondaires qui  
naissent de la racine principale, peu  
nombreuse mais fortes, noirâtres et  
rugueuses. Dans les grosses racines  
la couche épidermique adhère à peine  
au reste de l'écorce et manque  
souvent.

Le bois est d'un jaune pâle, à fibres courtes  
comme dans tous les ratanhies différents  
de celui du Perou —

Examen microscopique. L'étude microscopique  
des racines du Ratanhia présentant  
une certaine difficulté à cause de la

Moyen  
étudier au microscope  
toutes les substances  
tannantes par  
M<sup>e</sup> Cotton -

Application  
au  
Ratanhia -

matière colorante qu'elle contiennent,  
le moyen qui réussit le mieux et  
qui est applicable à toutes les substances  
tannantes est celui qu'a trouvé  
M<sup>e</sup> Cotton et que voici :

Il ramollit la racine en la tenant trempée  
pendant 24 heures dans l'eau froide,  
et place ensuite entre deux verres  
la bouffe humectée d'ammoniaque  
étendue; elle ne tarde pas à se  
colorer fortement ainsi que la liqueur  
contenue entre les verres; penchant  
alors légèrement vers-ci, il place  
un peu au-dessus du verre même et  
par très-petite quantité; au moyen  
d'un tuyau de plume, de la liqueur  
ammoniacale - la liqueur  
s'introduit entre les deux verres, entraînant  
la matière colorante sans déplacer  
l'objet et après un lavage qu'on peut  
continuer aussi longtemps que cela  
est nécessaire; par ce moyen une forte

de l'amidon se trouve également  
entraîné - Enfin on termine de la  
même façon avec du Eau distillée  
qui entraîne l'ammoniaque -

Coupe transversale de <sup>M<sup>r</sup></sup> Q. Berg (L'ham Journ. page 32-1856)  
et de Blanchon - (Histoire des végétaux mûrs)  
1 Bois [Figure 14] au centre, on

Écorce (II.)

Bois. (I.)



remarque les vaisseaux vus très rapprochés  
 de forme ronde ou légèrement elliptique pour  
 quelques-uns - En allant du centre à la  
 périphérie, les vaisseaux diminuent bientôt  
 en nombre et en dimensions et il en est ainsi  
 jusqu'à un dernier cercle concentrique,  
 au niveau duquel ils augmentent de  
 nouveau pour diminuer ensuite comme  
 il vient d'être dit - Sans ce rattachement  
 les rayons médullaires sont plus accentués  
 que dans les autres espèces. M. Big  
 accentue aussi les rayons concentriques  
 dans sa coupe, mais M<sup>r</sup> Elamhor  
 ne les ayant pas signalés d'une façon  
 apparente, je n'ai pas cru devoir  
 reproduire d'une façon nette ces rayons

II. George [Figure] La couche médullaire, dont les  
 cellules fort petites affectent la forme  
 d'un hexagone plus ou moins régulier -  
 Au milieu de cette couche on remarque  
 des rangées de cellules une ou deux fois

plus grosses que celles qui les environnent  
et correspondent en général à l'intervalle  
des rayons médullaires du bois souvent  
elles sont disposées par group; elles se parent  
des faisceaux des fibres libériennes - cette  
couche libérienne est très distincte lorsqu'on  
la considère proche du bois, mais les cellules  
grossissent progressivement à mesure qu'on  
s'en éloigne, de sorte qu'il serait fort  
difficile d'établir une ligne de démarcation  
entre cette couche et la suivante 2<sup>e</sup> A la  
suite du liber vient l'enveloppe herbacée,  
formée de cellules qui ne sont que la  
continuation en progression croissante des  
cellules précédentes: elles s'allongent peu  
à peu, de manière à devenir une fois plus  
longues que larges, leur position est telle  
qu'elles seraient traversées deux ou trois fois  
la plus petite par les rayons médullaires  
prolongés - Lorsqu'on parvient à faire  
une coupe assez mince sur une racine  
de 4 ans environ, on voit que toutes les cellules

se touchent et il est rare de remonter des lacunes  
3°. La couche qui succède à l'enveloppe  
perbarée tranche nettement avec elle et  
par la forme de ses cellules qui sont  
(parallèles) plus petites et plus arrondies,  
on ne peut même la représenter que par  
des lignes courbes superposées très-petites et  
se touchant par leurs bords superposés  
qui forment ainsi des lignes droites de  
réparation, elles sont moins nombreuses  
au voisinage de l'enveloppe perbarée  
et donnent des cellules plus grosses : cette  
couche est évidemment la couche suberueuse  
car elle existe encore partiellement  
lorsque l'épiderme est tombé et offre  
sous le microscope beaucoup d'analogie  
avec le liège. Son épaisseur représente  
environ  $\frac{1}{4}$  de la somme des autres. Elle  
se termine par des lignes tremblées de plus  
en plus rapprochées qui représentent  
l'épiderme -



# Coupe Longitudinale

## Figure

(Figure 18)

Bois

Ecorce -



**Bois** - Son aspect n'offre rien de bien remarquable, il se compose de vaisseaux souvent ponctés, dont la longueur est environ 10 à 15 fois le diamètre; ils sont disséminés au milieu des faisceaux ligneux du *Proembryme* - C'est la section

de ces vaisseaux qui constitue les pores plus ou moins arrondis de la coupe transversale; leur diamètre atteint son maximum vers le centre.

**Ecorce** A la coupe le bois correspond de petits cellules 5 à six fois aussi longues que larges sensiblement égales dans toute leur longueur et ajustées bout à bout; c'est leur section qui forme la couche de petites cellules dont on a parlé.

D'après ce qui a été dit on voit que la forme réelle de ces cellules est un prism



hexagonal presque régulier - Vient  
ensuite, en marchant vers la périphérie, des  
cellules moins longues et plus larges qui  
vont progressivement en se raccourcissant  
jusqu'à la couche subéreuse, de manière  
à représenter des cellules pres que  
régulièrement hexagonales. La coupe  
horizontale avait indiqué des cellules allongées.  
On voit que ce sont encore des prismes qui  
se raccourcissent à partir des cellules libériennes,  
de manière à devenir d'abord aussi longs  
que larges et ensuite plus larges que longs  
et croisant alors à angle droit les cellules  
libériennes. Les couches subéreuses et  
épidermiques présentent le même aspect  
qu'à la coupe transversale, c'est-à-dire  
qu'elles sont formées de cellules aussi longues  
que larges. D'après ces détails il est  
facile de voir que la coupe parallèle  
offre un aspect exactement inverse de  
ce qu'avait montré la section transversale.  
On aperçoit des grains d'amidon au sein

Ratanhia de la N<sup>lle</sup> Grenade  
 Coupe transversale - Bois ( Figure 19 )



( Figure 19 )

Il offre ses rayons cellulaires moins accentués que dans le Ratanhia du Japon ; les pores provenant de la section des vaisseaux sont plus ou moins nombreux selon l'âge de la racine, de même forme que dans ce dernier, mais presque tous égaux et uniformément espacés - On aperçoit à peine ses cercles concentriques -  
 Écorce - Elle présente absolument la même série de couches que dans l'espèce précédente, avec la différence que les cellules sont plus développées proportionnellement à l'épaisseur relative des deux écorces et deviennent sensiblement plus allongées à mesure qu'on approche du centre -  
 La couche libérienne est moins uniforme et présente des cellules de grosseur variable. Les premières

cellules du suber tranchent plus nettement  
par leur régularité et leur petitesse avec  
celles qu'ils présentent que pour la  
Ratanhia du Doron et les lignes qui  
séparent les cellules de cette couche sont  
beaucoup moins remarquées.

Coupe longitudinale Les vaisseaux du bois sont plus gros et  
en même temps plus courts que dans l'épée  
officinale, à peu près comme on le voit  
dans son aspect particulier et sa  
fragilité. - Le liège offre des cellules  
à peine 5 fois aussi longues que  
larges, celles de la couche suivante  
sont également en se raccourcissant  
progressivement jusqu'à la couche  
subérieure laquelle présente le même  
aspect que dans la coupe horizontale.

Les grains d'armiton sont plus abondants  
dans cette espèce que dans la précédente,  
mais disposés de la même façon  
au milieu des cellules.

Coupe transversale

Figure 20



Écorce



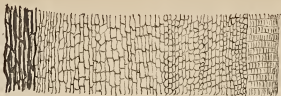
Figure 21

Ratanhia des Antilles (Sesuvium portulacastrum)

Bois (Figure 20)

L'aspect est le même mais vers le centre les vaisseaux sont plus petits qu'à la périphérie.

Écorce - L'écorce se distingue facilement de celles des autres par les dimensions de ses cellules, très variables d'une couche à l'autre bien qu'elles grossissent encore en progression croissante; mais en en comparant deux, l'une prise près du bois et l'autre près du suber on voit que la première représente à-peu-près la  $\frac{1}{4}$  de la seconde. Celle de l'enveloppe herbacée vaut en s'allongeant beaucoup plus que dans les autres ratanhias pour se terminer brusquement sous qu'il y ait la transition entre cette couche et le suber - Le liège est également plus distinct que d'ordinaire de l'enveloppe herbacée.



## Bois      Écorce.

Écorce - Les cellules du liber, très petites et très allongées, se détruisent nettement de celles de la couche suivante qui se raccourcissent rapidement.

Bois - Le bois n'offre rien de remarquable, comparativement avec le Ratanhia de la N<sup>le</sup> Grenade.

Ratanhia des Antilles (Surface brune)

Écorce



(Fig. 23)

Écorce (Fig. 23) Les cellules n'offrent rien de bien remarquable, elles affectent encore la même disposition que dans la dernière mais la différence entre leur surface dans les diverses couches est moins considérable et leur allongement moins sensible.

La coupe longitudinale fait voir, pour le liber, des cellules moins allongées.

que dans la variété ci-dessus. Le  
bois ressemble en tout à celui de  
Bastanaria de la N<sup>ch</sup> Grenade.  
Cette variété de racine se fait  
remarquer par la grande quantité  
de grains d'amidon qu'elle contient;  
la proportion devrait se forte que  
l'examen microscopique en est  
fort difficile.

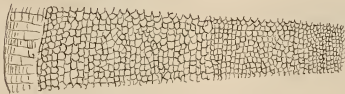
### Racine du Texas

Cette espèce est différente de  
précédente par la forme de ses cellules.  
Coupe transversale Bois Au centre les vaisseaux  
sont peu nombreux et petits; ils augmentent  
bientôt en nombre et en grosseur et restent  
uniformes jusqu'à l'écorce, comme dans le  
R. noir des Antilles, on distingue à peine  
des rayons médullaires et par des  
cercles concentriques.

Écorce (Figure) L'écorce présente  
des cellules petites près du bois, mais  
qui au lieu de s'allonger en marchant

aux l'epiderme revient sensiblement  
 égaux dans tous les sens et grossissent  
 moins proportionnellement que dans  
 les espèces précédentes.

Figure 24 - Ecorce



La couche subéreuse est formée de  
 de quelques cellules plus arrondies et  
 plus petite qui forment une transition  
 presque insensible entre elle et  
 l'enveloppe herbacée comme dans  
 le *Retanbra* du *Dorou* - Dans les  
 gros racins, le suber se trouve  
 partiellement détruit et au milieu  
 de la couche se sont développées  
 des lacunes larges et irrégulières.

Coupe longitudinale

Le bois ne présente rien de remarquable  
 L'écorce offre près du bois des cellules  
 2 à 3 fois aussi longues que larges  
 petites et qui grossissent en se



ramoussaient lentement jusqu'au  
voisinage du suber où elle terminait  
des hexagons presque réguliers

## c Partie Chimique

Histoire abrégée des travaux chimiques faits sur le Ratanhia  
En 1799 Ruix trouva de l'acide gallique  
et signala la couleur rouge que les  
alcalis font prendre à la décoction  
À la même époque Cadet indiqua  
également la présence d'acide gallique  
mais l'absence complète de tannin.  
Il reconnut que la teinture alcoolique  
ne se trouble pas par l'addition d'eau  
se plus fait incrust il prétendit que  
le platine ne produit pas de précipité  
sous la solution de Ratanhia  
En 1817 Lages signala dans cette  
racine l'existence d'une matière  
gomme résineuse, d'acide gallique et  
de résine résultats contradictoires avec



les deux chimistes présents

En 1818 Bender dans un traité sur  
la rataubria fit voir que la macération  
à l'eau froide et la teinture alcoolique  
se troublaient par la gélatine, par  
les sels de fer et l'émétique.

En 1819 Vogel le premier reconnut  
la présence de l'arsénite dans cette  
racine (Journal de pharmacie - t. V.)  
il prétend que l'émétique trouble la  
solution aqueuse, mais après un  
certain temps seulement, faisant  
la remarque que les acides produisent  
un précipité dans les solutions de  
Rataubria et de toutes ses expériences  
il conclut à l'absence de la racine.  
En 1822 Trommsdorff n'indiqua  
ni la présence du sucre ni celle  
de l'arsénite - Lénker de Genève

annoncé la découverte d'un acide  
auquel il donna le nom d'acide bromérique  
et qu'il soit été incristallisable; il lui  
attribua l'effet astringent de la racine  
Gmelin: à la même époque signalant  
cette racine la présence d'une substance  
douce que Soubeiran (Journal de phar-  
t. xix page 516) a reconnue plus tard  
pour être du sucre.

En 1847 sous cette influence on mit  
dans le Dictionnaire d'histoire naturelle  
d'Orbigny que la racine du bromeria  
triandra contenait un acide  
extrêmement astringent.

Geshardt plaça avec raison l'acide  
bromérique parmi les acides denses  
douceurs. Deschamps prétend l'avoir  
obtenu cristallisable dans ses premières expériences.

et constamment cristallisable de plus.  
Les chimistes qui après lui, ont  
recherché cet acide n'ont pu l'obtenir.  
Cotton en 1868 essaya de le préparer  
il observa bien par l'évaporation de  
la liqueur une apparence de cristaux  
mais il l'attribua à une combinaison  
de la chaux avec le sucre qui retient  
cette base énergiquement.

Loubeiran étudia cette raune et  
admit comme probable sans le  
rataplan, l'existence du tannin sous  
trois états : 1<sup>o</sup> à l'état incolore et  
incolore ; 2<sup>o</sup> à l'état d'apothème  
résultant de l'altération du tannin au  
contact de l'air et rendu par le miscible  
sans l'eau ; 3<sup>o</sup> à l'état d'extractif  
qui serait une combinaison du tannin

inalterable avec l'apothème ; c'est ce  
terme composé que dit-il donner  
à la liqueur de Ratanhia sa couleur  
caractéristique.

Vers 1860 Gehe de Berlin, étudia le  
ratanhia de la R<sup>te</sup> Grenade et il  
conclut de ses expériences qu'il ne  
contenait pas d'autres principes que  
ceux qui se rencontrent dans le  
ratanhia officinal

Enfin en 1868 M<sup>r</sup> Grabowsky (An. ch. ph. t. xliii page 241) annonça en Allemagne  
que le tannin du ratanhia se dissolvait  
sous l'influence des acides en rouge et  
en glucose

A la même époque M<sup>r</sup> Lottschueck  
a isolé le tannin à l'état de pureté

après s'en étudier les métamorphoses  
et se donner ainsi l'explication de  
divers phénomènes qui accompagnent  
les préparations pharmaceutiques de  
ces substances - Son procédé d'extraction  
repose sur la méthode des précipitations  
fractionnées et paraît applicable avec  
avantage à l'extraction de toute cette  
classe de corps - Cette opération fait  
il recherche le suc -

Voici son mode opératoire :

Extraction

du

Cannin

Il traite la poudre de Ratanhia  
par lixiviation avec 5 à six fois son poids  
d'eau distillée - A la liqueur ainsi obtenue  
il ajoute peu à peu, et en agitant  
fortement, une solution saturée  
d'acétate neutre de plomb étendue de

quatre à cinq fois son volume d'eau.  
Il se débarrassa de temps en temps  
du précipité par la filtration afin de  
constater l'état de coloration de la  
liqueur, et après quelques tâtonnements  
il arriva à avoir celle-ci presque  
incolor, en l'abandonnant au repos  
pendant quelques heures pour que les dernières  
traces de matière colorante se déposent.  
Il filtra une dernière fois et précipita  
le sous-acétate de plomb en ajoutant  
autant que possible d'un acide en  
excès parce que les tannins des tanins  
sont très altérables en présence des bases  
et leurs sels présentent le même  
inconvénient. Les acides minéraux  
sont susceptibles de former avec l'oxyde  
de plomb des sels insolubles et

retrouvèrent dans les premiers  
précipités et les bases auxquelles ils  
étaient unis passèrent dans les liquens  
à l'état d'acétate - Il jeta dans la  
tannate de plomb sur un filtre sans  
attendre qu'il se tane, et après l'avoir  
bien lavé, il le décomposa par  
l'hydrogène sulfuré en présence d'une  
petite quantité d'eau pour avoir en  
suite une solution concentrée, et de  
quelques gouttes d'acide acétique qui  
s'oppose à l'altération du tannin -  
La liqueur filtrée fut évaporée, on  
coucha aussi même sur porcelaine sur  
des assiettes, à une étuve dont la  
température ne se passa pas 40° à 50° -  
Il obtint par ce moyen la plus

grande partie du tannin mais il  
arriva à une extraction plus complète  
en se décomposant par l'hydrogène sulfure les  
précipités intermédiaires ; la majeure  
partie de la matière colorante étant  
retenue par le sulfure de plomb et il agit  
sur cette liqueur, comme sur la précédente.

Propriétés attribuées à ce tannin par M<sup>r</sup> Collas  
Le tannin des Ratanhies ainsi obtenu  
se présente sous l'aspect d'écaillés luisantes  
légèrement verdâtres ; le tannin du  
R. ou Lerou se obtient plus facilement que  
les autres exempts de matière colorante et  
paraît s'altérer moins vite par l'oxydation  
des solutions - Tous possèdent une saveur  
très astringente, colorent les sels de fer  
en noir verdâtre, ne précipitent pas



Permanganate lorsqu'ils sont exempts  
de produits d'altération - Agissant  
en agissant sur des solutions concentrées  
il obtient presque toujours un trouble  
après 24 heures avec le tartrate de  
Potassium de la N<sup>o</sup> 6 Grenade et des autres,  
avec le bicarbonate de mercure - ils  
donnent un précipité blanc, ainsi qu'avec  
les alcaloïdes ; leur solution aqueuse  
s'altère très lentement à l'air et  
à l'abri de la lumière ; au soleil  
l'altération paraît plus rapide - Les  
sels minéraux les précipitent, mais  
l'acide acétique s'oppose à cette  
précipitation ; la gélatine et l'amidon  
les précipitent également - Leur  
solubilité dans l'éther anhydre

est à peu près nulle, l'éther a été  
enlevé au R. Su Pérou une matière  
complexe d'un très-beau rouge, fort  
astringente et contenant une certaine  
quantité de tannin, avec les autres Ratanhies  
on obtient une matière résinoïde d'un  
peu astringente on traite par la  
méthode de Stenhouse, ces tannins se  
font trouble en noir et en rouge d'une façon  
qui offre entre eux le même rapport  
de teinte que les racines sont ils  
ferment - Cette coloration paraît varier  
quelque peu avec le mode de traitement  
mais en opérant sous des conditions identiques  
et en attendant que la réaction soit  
achevée, on obtient avec le tannin de  
ratanhia de Pérou un rouge d'un

teinte plus claire qu'avec les autres  
qui, sous le rapport n'offrent pas de  
différence appréciable - Sans l'action  
des acides forts sur ces tannins, il ne  
produit d'abord une belle coloration  
rouge, qui on doit attribuer au  
rouge bramerique en voie de formation  
lequel reste dissous, tant que le  
déboulement n'est pas achevé - Ce  
qui le prouve c'est que la décoloration  
devient à peu près complète à l'action  
de la chaleur, est continuée un  
temps suffisant, et le rouge qui  
se précipite aux diverses époques est  
identique à lui-même -

Le rouge produit par les acides et  
tel qu'on l'obtient après 24<sup>he</sup>  
de réaction color l'eau bouillante  
Pour pouvoir établir des comparaisons  
entre les rouges, il faut les avoir bien

complètement — traités par les  
alcalis, ils noircissent rapidement  
en absorbant l'oxygène aussi bien  
que les tannins et se dissolvent en  
partie dans l'eau.

Les acides ne sont pas les seuls agents de  
le doublement de ces tannins comme on  
pourrait le voir: M<sup>r</sup> Cotton a  
pu obtenir un résultat analogue en  
évaporant à plusieurs reprises la  
solution aqueuse; la liqueur se forme  
progressivement et finit par devenir  
tout à fait noire en même temps qu'elle  
se forme un précipité insoluble —

Le sucre produit dans ces dernières  
circonstances, lui paraît identique  
à celui qu'on obtient abondamment  
des racines des *Ratanhias* et que j'ai  
vu nul doute, lui aussi, être de doublement  
du tannin qui, sous l'influence des

agents atmosphériques -

Quant au produit insoluble forme, il offre tout l'aspect et les propriétés de celui qui colore les racines correspondantes et de celui qui prend naissance pendant la préparation de l'extrait. Le produit obtenu est beaucoup moins foncé en agissant à l'abri de l'air qu'en contact de cet agent; M<sup>r</sup> Cotton désigna cette matière insoluble sous le nom de rouge extractif. Je ne pas confondre avec le rouge provenant de l'action des acides - Il jouit des propriétés suivantes: après un lavage convenable, l'eau en avait dissous après 24 heures  $\frac{1}{500}$ , l'alcool à 90:  $\frac{20}{500}$  la glycérine  $\frac{50}{500}$  - La quantité dissoute augmente beaucoup avec le temps et par l'application de la chaleur; en un mot cette substance

est soluble dans tous les alcools mon-  
et polyatomiques et l'on voit qu'il  
existe une certaine proportionnalité entre  
le pouvoir dissolvant de ces corps et  
leur atomicité :

En opérant sur cette matière des lavages  
prolongés, on arrive à obtenir une poudre  
qui paraît rougeâtre tant qu'elle est en  
suspension dans l'eau ; elle offre à  
cet état une assez grande ressemblance  
avec le vrai rouge brésilien ; néanmoins  
par la dessiccation, on n'obtient qu'une  
poudre brune et terne - Si au contraire  
on fait digérer le rouge extractif avec  
de l'eau acétique par de l'acide sulfurique  
il se produit une poudre rouge, presque  
aussi belle qu'avec le tannin pur -

Il a été impossible à M<sup>e</sup> Cotton  
d'aggraver une assez grande quantité  
pour pouvoir constater si dans ce  
dernier cas il y a encore production de  
sucre, ce qui est probable - Quoiqu'il

en soit, ces divers phénomènes qui  
ont permis d'expliquer d'une manière  
rationnelle ce qui se passe dans les  
préparations pharmaceutiques des  
Ratanhios : sous l'influence de la chaleur  
il y a doublement du tannin, le  
rouge extractif forme s'oxyde partiellement  
au contact de l'air, et se redissout en  
colorant la liqueur en noir, d'où il  
résulte que la partie du rouge restée  
insoluble est fortement colorée par des  
produits d'oxydation - Un phénomène  
analogue semble se passer dans la  
racine - Enfin le rouge extractif lui-  
même provient très-probablement d'un  
doublement incomplet du tannin  
et qui paraît s'achever rapidement  
en présence des acides forts, de là ses  
propriétés mixtes entre le tannin  
pur et le vrai rouge kramoïque  
quant aux rapports qui le lient

à l'un et à l'autre, c'est ce qui fait la  
base des recherches ultérieures de M.  
Cotton.

Le rouge extractif de Cotton n'a presque  
pas de saveur, mais il acquiert une  
certaine astringence lorsqu'il se trouve  
dissous dans des véhicules appropriés; sa  
solution est très instable; il se précipite  
partiellement lorsqu'on étend d'eau  
distillée ou non distillée le glycérol.

Le sirop de sucre saturé de ce corps ne se  
trouble pas par l'addition d'eau distillée,  
il y a au contraire formation d'un précipité  
abondant en employant de l'eau ordinaire.

La solution aqueuse donne avec les sels  
de quinquina et de cinchonin un précipité  
moins soluble que celui formé par le  
tannin dans les mêmes circonstances.  
Cette réaction fait que le rouge d'extractif  
des tannins, fortement chargé de  
matière colorante au moyen de  
l'acétate de cinchonin n'est pas



applicable aux Ratanhia - Habonin  
l'oxygène en présence des alcalis sur  
la cuve à mercure - L'acide sulfurique  
le dissout facilement -

La gélatine le précipite tout aussi  
bien que le tannin et même plus  
promptement d'où il résulte que  
le dosage de ce dernier corps fait sur  
la ramure Ratanhia par quelques  
chimistes, au moyen de cet agent, est  
faux - Les dissolutions salines  
le précipitent - En un mot, il  
présente à un très haut degré et  
d'une manière encore bien plus marquée  
que le tannin, les propriétés d'un  
corps éminemment colloïde - C'est  
même sur ce principe que Cotton  
a fondé le mode d'extraction des  
tannins sous "Fless Haut - Une  
solution aqueuse de Ratanhia  
soumise à la distillation, laisse passer  
avec le temps, une grande partie de

tannin presque incolore tandis que le  
rouge vient se fixer contre les parois  
de l'instrument -

## Extraction du Sucre

En évaporant, la liqueur de tannin  
de plomb par l'hydrogène sulfure ;  
de laquelle avait été séparé l'albuminate  
de cette base. Cotton obtint une certaine  
quantité de sucre contenant une faible  
proportion de chaux ; on se débarrassa  
de celle-ci par l'acide oxalique ; l'oxalate  
de ce tannin est enlevé par le sucra. acide  
de plomb et le plomb par l'hydrogène  
sulfure -

Il est assez difficile de le débarrasser  
complètement des dernières traces de  
tannin qu'il retient avec force ; on  
peut cependant y arriver par deux  
moyens : 1<sup>o</sup> en évaporant aux  $\frac{3}{4}$  la  
liqueur, de laquelle l'albuminate  
de plomb a été séparé, avant  
d'éliminer le plomb, le tannin  
altéré par le sel basique se

précipité par refroidissement. L'on  
peut encore arriver au même résultat  
en utilisant la propriété que jouit  
ce sucre d'être précipitable par  
l'acétate de plomb ammoniacal, il  
suffit d'opérer par précipitations fractionnées,  
le tannin se sépare en 1<sup>er</sup> lieu.

Le sucre des catambias se présente  
sous forme d'une matière sirupeuse  
difficile à dessécher complètement.  
Cotton n'est point parvenu à le  
faire cristalliser. Lorsqu'il est débarrassé  
de tannin, il ne se colore pas même  
à 100° sous l'influence des alcalis,  
mais cette température seules  
maintenue pendant longtemps  
paraît l'altérer et lui fait prendre  
une teinte brune.

Il fermente très difficilement en  
présence de la levûre de bière et  
de sucre co<sup>c</sup> : il retient la liqueur  
alcoo. potassique, n'agit pas sur la  
plaque de polarisation à droite et se colore

par les alcalis - Cotton trouva  
encore dans les racines une matière  
concrète odorante et volatile, mais  
en si petite quantité qu'il ne l'étudia  
pas particulièrement - Il l'a obtenue  
soit en traitant par l'éther ou le  
sulfure de carbone la poudre ou  
craquelure préalablement mélangée  
son poids de saux Bumeetii et de saux  
craquelure comme pour les saux des  
quinquennas soit en traitant directement  
la poudre par l'éther ou dissolvant cette  
substance en même temps qu'une  
certaine quantité de résine - Les  
divers dissolvants sont impuissants  
à isoler ce principe volatil, et  
pour arriver à ce but il faut diluer  
le résidu de l'évaporation de l'éther  
dans une solution concentrée de soude  
ou de potasse caustique et reprendre  
par l'éther ; au moyen d'un pareil  
traitement la résine est rendue

insoluble dans ce véhicule.

Pour purifier ce corps, on traite  
le résidu de l'évaporation de l'élue  
par l'alcool chaud qui le sépare  
des dernières traces de résine. On  
refait le traitement si cela est nécessaire.  
Cette substance rappelle l'atropine ou  
la racine Ratanhia; le Ratanhia  
des antilles en contient moins que  
celui de la Nlle Grenade; celui du  
Perou n'en contient que des traces.  
L'extrait qui nous arrive d'Amérique  
contient un alcaloïde homologue  
de la tyrosine et qui n'existe pas  
dans les racines.

[Ruge: Journ. für prakt. chim. t. XVI. 1868 n° 18  
et Wiltstein: le principe qui a sa formule:  
 $C^{10}H^{13}AzO^6$  a reçu le nom de Ratanisine.]

## Partie Pharmaceutique.

mm

D'après ses expériences antérieures  
on a trouvé que le Ratanhia  
de nouvelle introduction serait  
préférable au Ratanhia du Perou.

sous le rapport du rendement M<sup>r</sup> Cotton  
en 1868 constata le même fait mais  
trouva un rapport bien différent dans  
les diverses espèces lorsqu'il agit séparément  
sur l'écorce et le bois

Il fit donc plusieurs expériences qui  
lui permirent de donner les caractères  
distinctifs suivants entre les divers ratanhia.

La soude et la potasse caustiques  
en solution concentrée et ajoutées en  
excès donnent toujours un précipité  
après avoir favorisé l'éclaircissement la liqueur  
dans toutes les solutions aqueuses des  
Ratanhias de la N<sup>le</sup> Grenade et des  
Antilles ; elles éclaircissent au contraire  
les solutions correspondantes du Ratanhia  
du Pérou qui restent limpides.

Cotton donne ce caractère à un seul ratanhia  
capable de distinguer ce dernier des  
autres ; il est assez sensible pour  
permettre de reconnaître dans l'écorce  
du Ratanhia officinal, 1/10 d'acide

des Ratanhies de récente introduction,  
mais pour obtenir un résultat  
tranché, il faut agir à-fois et  
de la manière suivante : on délaye  
l'extrait suspect dans deux ou trois  
fois son poids d'eau distillée, et lui  
ajoute l'alcali caustique en  
grand excès - La liqueur se clarifie  
instantanément en se colorant fortement  
et reste limpide ; l'extrait a été  
formé entièrement par le Ratanhia  
de Dekon, sans le cas, contraire  
il ne tarde pas à se former un  
trouble d'autant plus abondant  
que l'extrait des autres ratanhies  
existe en plus forte proportion - a  
chaus la réaction n'a pas lieu

La décoction, l'infusion et même  
la macération des deux Ratanhies  
indiqués donnent également un  
précipité -

Si l'on agit sur une décoction  
trouble, elle se clarifie d'abord

pour se troubler de nouveau.  
Une solution étendue des alcalis  
précipite et dissout les derniers qui  
ne se troublent plus; il en est  
de même lorsqu'on ajoute qu'une  
petite quantité à la fois de potasse  
ou de soude. En agissant à co-  
seulement, le phénomène ne se  
produit plus et le mélange qui  
s'est fortement coloré reste limpide  
mais par refroidissement le tout  
se prend en gelée. Sans ce dernier  
cas l'armidon n'est pas étranger à  
la réaction qui se produit d'une  
manière moins nette avec le ratanhia  
ou le rhau.

M- Cotton n'est pas parvenu à  
expliquer ce fait d'une manière  
positive. Dans le principe, il  
l'avait d'abord attribué au tournesol  
mais après avoir isolé celui-ci à  
l'état de pureté, il lui fut  
impossible de reproduire sur lui  
la réaction.



La chaux qui existe en forte proportion dans ces racines ne peut pas non plus en être la cause. J'ai vu le précipité noir produit m'a chaux m' dans les liqueurs étendues.

Pour connaître le rôle que pourrait jouer dans ce cas la résine ou l'amidon - Cotton fut de la poudre de ces résines et après l'avoir débarrassée de la résine par l'éther, j'ai vu tannin du suc qui entraîne la chaux et d'une partie de la matière colorante par l'eau froide, il traite par l'alcool; la liqueur alcoolique filtrée et évaporée a laissé un résidu qui, de long sans l'eau, se dissolvait instantanément dans la soude en donnant un liquide colore et qui restait limpide, comme pour le Ratanhia.

officinal - Le au contraire, après  
avoir séjourné ce résidu dans l'eau  
froide, il jetait sur un filtre -  
il passait un liquide presque  
incolore, fort peu astringent, et  
qui précipitait par la soude.

Le précipité produit par les  
alcalis dans les solutions aqueuses  
de Ratanhia ou de la 8<sup>th</sup> Grenade  
et des antilles se dissout avec rapidité  
dans l'acide acétique en se decolorant  
partiellement.

D'après ce qui précède, Cotton  
attribua cette réaction à un  
certain degré d'oxydation du rouge  
extractif.

quoiqu'il en soit, elle est constante  
et pourra servir à reconnaître  
si l'extractif que nous arrivons  
tant prêt d'Amérique est fabriqué  
avec la Ratanhia ou Decour ou  
les autres -

Caractères distinctifs entre le *Ratanhia*  
de la N<sup>le</sup> Grenade et celui des Antilles  
~~medium~~ ~~min~~

Les deux racines offrent à peu près  
toutes les mêmes réactions, il devient  
assez difficile de les distinguer l'une  
de l'autre par des moyens chimiques.

Voici cependant un procédé assez  
sensible mais qui demande une  
grande habitude pour parvenir :

a - 5 gr. d'une decoction dans les  
proportions indiquées précédemment  
on ajoute 2 gouttes de solution saturée  
de bichlorure de mercure, puis  
un excès d'ammoniaque et l'on  
chauffe : le précipité forme devient  
noirâtre dans les deux cas, mais  
est tellement divisé avec *Ratanhia*  
de la N<sup>le</sup> Grenade qu'il se dépose  
avec une certaine difficulté ; avec  
celui des Antilles, au contraire,  
le dépôt se fait rapidement.  
A cette liqueur refroidie, on ajoute

Deux gouttes de protochlorure d'étain  
en solution concentrée et l'on agite  
avec le Ratanhia de la ~~de la~~  
Grenade, il se produit une belle  
coloration rouge de la liqueur qui  
surpasse la précipité; la coloration  
n'a pas lieu d'une manière sensible  
avec le Ratanhia des Antilles;  
elle est au contraire très intense  
avec celui du Deron.

M<sup>r</sup> Cotton compare les  
rapports en poids entre l'écorce  
et le bois et il est en faveur des  
racines des Antilles et de la ~~de la~~  
Grenade, le rendement en écorce  
est inverse du diamètre et reste  
stationnaire à partir d'une certaine  
grossueur, tandis qu'il augmente encore  
pour le Ratanhia du Deron.  
Il trouve aussi par l'action du  
trisolvaute que l'extrait du bois est  
plus pyrogénétique que celui du  
l'écorce car il contient peu de tannin.

et beaucoup de suc. Il conclut  
aussi d'après diverses opérations  
que les Ratanhies des Antilles  
et de la N<sup>lle</sup> Grenade sont  
sensiblement de même valeur  
sous le rapport du rendement  
en extrait lorsqu'on agit sur  
une même quantité d'écorce ou  
de bois, et puisque dans les  
préparations pharmaceutiques  
le bois ne joue qu'un rôle secondaire  
on voit que le 1<sup>er</sup> est préférable  
au deuxième, puisque la quantité  
d'écorce qu'il fournit à poids  
égal est plus grande. Dans  
les traitements aqueux la presque  
totalité du principe astringent  
est enlevée dans la 1<sup>re</sup> et la  
2<sup>em</sup> opération, et les autres ne  
fournissent qu'une substance  
presque inusitée, consistant  
surtout en rouge plus ou moins

altérés; ces dernières liqueurs sont  
en effet, beaucoup plus colorées  
que ne le comporte la proportion  
de matière tenue en dissolution.  
Bien que le bois ne contienne qu'une  
faible quantité de tannin, son  
concours à la préparation de  
l'extrait n'est pas inutile, le  
sûr qu'il fournit ayant pour  
effet de rendre l'extrait soluble  
ainsi que Cotton l'a démontré.

Macération - Elle donne à peu  
près une <sup>même</sup> quantité de produit avec  
toutes ces racines; mais avec les  
Ratanhies des Antilles et de la St<sup>e</sup>  
Grenade, les extraits obtenus sont  
fortement colorés, tandis que celui  
du Ratanhia officinal est blanc  
verdâtre, possède une astringence  
plus marquée que dans les autres  
et une amertume assez forte qui  
certainement n'est pas étrangère  
à son action sur l'économie.

Boullay (Journal. pharm. t. XXI page 4)  
dit qu'au fillet fin - pour le  
Ratanhia du Pérou, on obtient un  
plus fort revêtement avec l'eau froide  
comparativement sous tous les cas avec  
une faible quantité de liquide; mais  
l'eau froide a bientôt épuisé son  
action, tandis que l'eau chaude dure  
encore pendant longtemps sur principe  
colorant et c'est là l'explication  
raisonnable des résultats contradictoires  
des divers expérimentateurs -

Décocction & infusion Ces deux modes  
de traitement montrent qu'à  
poids égal de cores, le Ratanhia  
du Pérou est préférable aux autres  
ils montrent de plus que la décoction  
qui mûit à ces derniers est avantageuse  
aux premiers - Voici l'explication  
de ce fait qui a-t-on vu, semble  
paradoxal - M<sup>re</sup> Cotton dit  
dans la partie chimique de sa

thèse que les Ratanhias de l'Inde  
et de la N<sup>de</sup> Grenade contiennent  
une plus forte proportion de  
résine et d'anicton que celui du Pérou  
or il a montré de plus que leurs  
tannins et surtout les rouges  
extractifs, correspondants, forment avec  
l'anicton entraîné une grande  
partie du principe astringent et la  
résine agit probablement dans la  
même sens, aussi le précipité qui en  
forme est-il énorme pour ces  
deux sortes de Ratanhias, et l'on  
conçoit que la liqueur surabondante  
ait perdu son état de saturation.

Dans le Ratanhia de Pérou  
les choses de cette sorte sont beaucoup  
moindres et le précipité forme  
moins abondant - C'est pour cette  
raison que le mode de traitement  
indiqué par M. Bertron dans la  
préparation de l'extrait a été



recouvert par M<sup>e</sup> Corvaut  
applicabl surtout avec avantage  
en R. Savanille.

Alcool Le traitement alcoolique  
montre qu'un alcool faible dissout  
plus de matière qu'un alcool concentré  
surtout en agissant sur les R. Des  
Antilles et de la N<sup>th</sup> Grenade, ce qui  
est une conséquence de la quantité  
de rouge qui contiennent ces racines  
et de l'action dissolvante que l'alcool  
exerce sur lui.

Les extraits repris par l'eau abandonnés  
à celle-ci une certaine quantité de  
princip soluble sont les rapports sont  
sensiblement les mêmes que ceux  
obtenus par l'action de l'eau froide sur  
ces racines. La proportion dissoute  
est même un peu plus faible pour  
le Ratanhia du Perou que pour les  
autres, car le sucre paraît plus  
abondant dans ces dernières que  
dans la première.

Ether Le R. officinal abandonné  
à l'éther a - 63° une substance  
complexe très-astringente, contenant  
autre du tannin, un principe  
colorant d'un très-beau rouge,  
soluble dans l'alcool et insoluble  
de se fixer sur la laque. Rien  
de semblable ne se fait avec les  
autres Ratanhées qui abandonnées  
à ce véhicule une matière visqueuse  
noirâtre & peu astringente.

### E. Partie Thérapeutique

Usages Bien avant son application  
à la thérapeutique, la racine de  
K. triandra était employée par les  
Propriétés Descuriens, comme dentifrice pour  
se raffermir les gencives: ils en  
machèrent lorsqu'ils saignerent  
qu'ils étaient mols, pâles et  
sanguinolents. Les Espagnols et les  
croisés adoptèrent et usag

qui fut surtout mis en pratique  
par les femmes pour combattre  
l'effet du fièvre dont elles se  
servaient pour se blanchir &  
dents mais qui avait l'inconvénient  
de relâcher les gencives.

Le Ratanhia avait encore  
pour lui l'avantage de colorer  
les lèvres d'un rose agréable et  
d'une extrême durée.

Ruiz fut le 1<sup>er</sup> qui appliqua  
cette substance à la médecine  
interne, et en obtint de bons effets  
contre les heinorrhagies, les  
hemoptysies, les menstruations  
surabondantes et les pertes utérines.  
L'éloge pompeux qu'il en fit  
eut un assez grand retentissement  
en Europe et surtout en France  
où des praticiens distingués, tels que  
201

Hurtado, Bourgeois de Lamoignon  
(Journ. pharm. t III page 261) et  
ne tardèrent pas à en constater  
la valeur.

L'extract melfatique paraît  
avoir fourni de bons résultats contre  
les Hémorrhagies passives de toute  
espèce, le catarrhe chronique de la  
membrane muqueuse génito-urinaire.  
(Borât - Journ. méd. Lyon Sep 1842)

Bretouneau a le 1<sup>er</sup> appliqué le  
Ratanhia au traitement des fissures  
de l'anus et boursillon a obtenu  
par ce moyen de nombreuses guérisons  
de cette affection.

Le Service praticien constate  
les faits sans les expliquer et dit  
qu'un pareil traitement ne leur  
semble pas théoriquement rationnel  
car les contractions spasmodiques du  
sphincter jouent un rôle important

Dans cette maladie. et la Ratanhia  
injectée dans le rectum est un des  
médicaments les plus propres à  
exagérer cette constriction

On a encore employé la  
ratanhia avec avantage dans  
le traitement de l'ulcération  
de l'anus et de la chute du rectum  
(Journ. de chir. med. t. VIII), on  
a proposé d'appliquer l'extrait  
sous forme d'emplâtre, mêlé  
à des résines, pour arrêter le Pémorépy.  
(Reameau, compte rendu de  
l'Académie. 1861)

Cette racine a beaucoup  
perdu de son importance, aujourd'hui  
que la médecine fournit de  
plus puissants astringents,  
mais elle sera toujours d'un  
grand secours pour l'usage  
interne car elle évidemment facilite

ne pas fatiguer l'estomac.

Les autres racines du R.  
n'ont été employées qu'en médecine  
à l'exception de celle du R. cordata  
dont on s'est servi dans la teinture.

### Formes ou prescription

A partir de 1824 la plupart  
des expériences faites sur le Ratanhia  
ont eu pour but de fixer le  
traitement le plus avantageux  
pour extraire cette racine de ses principes  
maltres.

Le Codex prescrit le Ratanhia  
sous forme de tisane par infusion,  
d'extrait par macération, de  
sirop au l'extrait.

La plupart des pharmacopées  
étrangères adoptent l'infusion dans  
la préparation de l'extrait.

Quand la glycérine est un des  
bons dissolvants de l'extrait de Ratanhia.

m. Cotton avec du ren glycérolé.  
remplacerait avantageusement  
les formules magistrales préparées  
avec ce médicament, on pourrait  
l'obtenir instantanément, soit  
à chaud, soit à froid selon  
les proportions exigées.

## Conclusions

### tirées de l'étude sur la Krameria

Résumé de la partie botanique,  
chimique & pharmaceutique

Le genre *Krameria* doit  
définitivement rester parmi les  
Polygales. Il est susceptible  
d'être divisé en 4 sections principales.

Le *Krameria latifolia* de  
Mourcand est synonyme de  
*K. musifolia* de H. Filas.

Le *K. grandifolia* (Berg) et  
*K. mixa* (v. l. *pratensis*) sont



synonymes du *K. tomentosa*  
de H. Planch.

Le R. de la Vlle Grenad  
est fourni par le *K. tomentosa*

Le R. des Antilles (du moins  
fr. les échantillons que M. Cotton  
a rencontrés dans le commerce)  
n'est pas Bomagène.

Le *K. triandra* paraît être  
une variété de tannin. Différente  
de celle qui contient les autres  
satanins du commerce

Le doublement de ce tannin  
peut s'opérer non seulement en  
présence des acides, mais encore  
sous l'influence seule de la  
chaleur; lorsqu'on agit au  
contact de l'air, il y a en même  
temps oxydation partielle

C'est à un phénomène de ce  
genre qu'il faut attribuer la  
sauce noire en formant  
un certain nombre de substances



alimentaire sous l'influence  
de la cuisson et entre autres les  
fruits acerbes qui se colorent  
en même temps.

Les tannins des *Ratanhia*  
ne sont pas aussi altérables  
qu'en la cue jusqu'ici.

Le rouge extractif paraît  
provenir d'un doublement  
incomplet du tannin.

Le sucre agit comme émoussant  
sur le rouge extractif et cette  
propriété appartient à tous les  
alcools mono et polyatomiques.

Le R. contient un  
principe odorant volatil et un  
sucre particulier inépuisable,  
selon toute apparence, se  
transformer en glucose sous  
l'influence des acides.

La glycérine me paraît  
capable de remplacer avantageusement

Le corps gras dans l'application  
externe de l'extract de Ratanhia

Les Siliers R. peuvent être  
distingues par des moyens chimiques

Étude microscopique des  
Rat. fournit de bons caractères pour  
la distinction des espèces

L'action de  $\text{H}_2\text{O}_2$  et de la potasse  
caustique indique que la couche  
de suber occupe la partie la  
plus externe de la racine lorsque  
l'épiderme meurt, et existe  
toujours au moins partiellement

La méthode des précipitations  
fractionnées, modifiée comme le  
dit Cotton, est applicable avec  
avantage à l'extraction des tanins  
des Ratanhies et en général de  
tous les tanins

L'exercice de la liqueur des R.  
pourrait être substitué à celle  
de la racine -

La présence de l'amidon dans  
ces raumis et l'action qu'il exerce  
sur le tannin et le rouge, expliquent  
les conclusions contradictoires,  
auxquelles sont arrivés les  
divers expérimentateurs, sous  
le rapport du rendement et  
extraits par les divers modes de  
traitement.

---

Ducan  
40 Rue de Luxembourg



